خاص جهاد مفتوح المصدر

جهاد مفتوح المصدر

العبوة المخفية

جهاد مفتوح المصدر

جاهد | يجاهد | جاهد | جهادا

معناه في الاستخدام اللغوي الرسمي: كتيب إرشادات مرجعية لهؤلاء الذين عافوا ظلم الطغاة، ويتضمن طرق تصنيع المتفجرات، والإجراءات الأمنية، وفنون حرب العصابات، والتدريب على الأسلحة، وغير ذلك مما يتعلق بأنشطة الجهاد.

- استخدام دارج: كارثة للأمم القمعية الاستعمارية. مثال: جهاد مفتوح المصدر هو كابوس أمريكا الأعظم.
- يتيح للمسلمين التدريب في المنزل بدلا من التعرض لمجازفة السفر للخارج في رحلة محفوفة بالمخاطر. مثال: أرح نفسك من عناء البحث، ف «جهاد مفتوح المصدر» أصبح الآن في متناول يديك.

العبوات المخفية

تناقلت وسائل الأعلام العالمية في ٢٠١٠م، وتناهى لأسماع الجميع أن شاباً نيجيرياً صعد طائرةً وأراد تفجيرها اسمه «عمر الفاروق»، ومن قبله فجر مجاهد نفسه داخل قصر للأمير السعودي محمد بن نايف، اسمه «عبد الله عسيري»، أراد اغتيال الأمير ولكنه نجا بأعجوبة، وكلا البطلين استخدما قنبلةً متقاربةً في التصميم، وقد شاع وقتها خبر هذه العبوة، وأثارت وأخافت كثيراً من رجال الأمن وغيرهم، ولم ننشر الطريقة وقتها لأسباب كثيرة ليس هذا محل ذكرها، أما الآن فقد رأينا نشرها ضمن مشروع عمل متكامل، لتؤتي ثمارها بشكل أنجحٍ وأفلح-بإذن الله-، ولكن دائماً كانت تواجهنا مشكلة أساسية وهي إمكانية حصول المجاهد المنفرد على المواد المتفجرة، فقمنا بعمل تجارب استمرت لشهور حتى خرجنا بهذا النوع من المواد الخام والتركيبة التي يمكن عملها في أي مكان في العالم حتى داخل أمريكا-وهذا المطلوب-. لقد بذلنا جهداً كبيراً حتى نبسط فكرة التصنيع ونجعلها أشبه بطريقة الطبخ حتى يتمكن كل مسلم صاحب همة من عملها.

اختراق الحواجز الأمنية

الكاتب/ طباخ القاعدة

وقبل الشروع في طريقة التصنيع، كيف استطاعت العبوة العبور وكسر كل الحواجز الأمنية وقفزت وتجاوزت خمسة مطارات دولية؟ إن الإجابة هنا ليست من باب الثقافة، لكنها معلومات مهمة لك لتقوم بنفس الخطوات التي قاموا بها. وللإجابة نقول:

إن أي نظام أمني سواءً كان بشرياً أم آلياً يمكنك اختراقه إذا علمت تفاصيل عمله وطريقة تفكيره. إن التفتيش الأمني في المطارات يعمل غالباً وفي أحسن أحواله على أربع طرق للتفتيش وهي:

أ- أجهزة كشف المعادن

وفكرة هذا الجهاز أنه يصدر صوتاً عندما يستشعر المعدن كالحديد وغيره، وهذا الجهاز مستخدم في كل مطارات العالم وله نوعان:

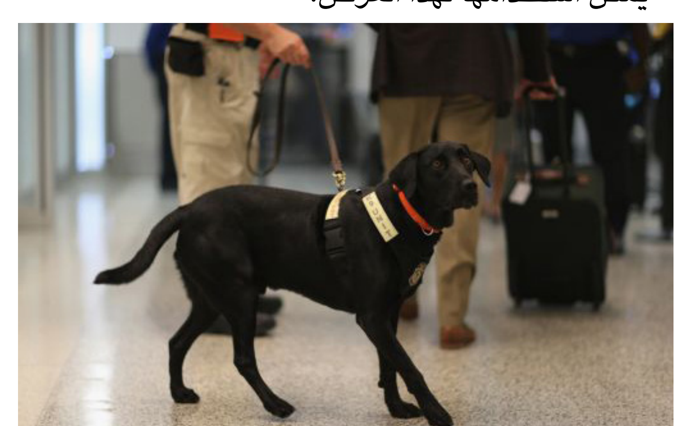
١. العصا.
٢. البوابة.

يمكن تجاوز هذه الأجهزة بعدم استخدام المعادن كلياً في تصميم العبوة.

ب- طريقة الإشتمام

ولهذه الطريقة نوعان هما:

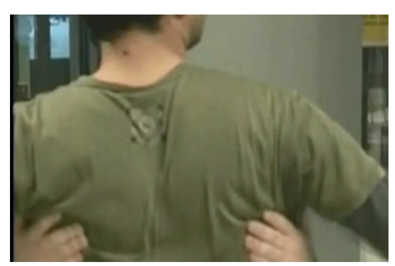
١. الطريقة الحيوية: وهي باستخدام الكلاب، حيث يتمتع الكلب بقدره عالية لشم المواد المدرب عليها، ومن قدراته المعروفة أنه يشم قطرة الدم على عمق ٣م تحت الماء ويشم بقايا الدم بعد الجريمة والذي لا يرى بالعين المجردة، ويستطيع الكلب شم المواد المتفجرة لأنها تبعث غازات في أطراف المادة، وتتفاوت المواد المتفجرة في كثافة وقوة الانبعاث. ويمكن تجاوز خطر الكلب بتغليف المادة المتفجرة بمادة غير مسامية لا تسمح بخروج الغاز من خلالها وهناك مواد بلاستيكية وأنواع من الغراء وغيرها يمكن استخدامها لهذا الغرض.



٢. الطريقة الغير حيوية: وفيها تستخدم أجهزه لهذا الغرض، ومن أشهر الأجهزة لهذا النوع؛ هي تلك التي يستخدم فيها الموظف القطن فيمسح به الأماكن التي يريد الكشف عليها، ثم يدخلها في الجهاز الذي يستشعر الذرات الصغيرة جداً من المواد المحضورة. ويمكن تجاوز هذا الجهاز بمسح العبوة من الخارج جيداً بالماء ثم بالمذيبات العضوية مثل الأسيتون والكحول.

ج- التفتيش اليدوي

وهو تفتيش خارجي باليد يقوم به رجل الأمن، وهذا النوع يستخدم في أغلب مطارات العالم، ويمرر المفتش بيده أغلب أماكن الجسم إلا بعض الأماكن، والتي نسميها نحن النقاط المخفية، وإذا أردت أن تتجاوز هذه المرحلة من التفتيش يمكنك محاولة خداع يد المفتش أو أن تخفي العبوة في مكان لا يصل إليه المفتش ولا يحق له ان يصله، كما فعل عمر الفاروق-فرج الله عنه-.



د- أجهزة الرؤية

وهذا النوع من القنابل يمكن مشاهدته عبر هذه الأجهزة، ولكن هذه الأجهزة لا توجد في كل المطارات وغالباً لا تستخدم في المطارات الداخلية، فيمكن من خلال هذه الثغرة الكبيرة العبور الى الكثير من المطارات الأمريكية.
كذلك يمكن مقابلة الكثير من الشخصيات الاقتصادية المستهدفة دون المرور عبر هذه الأجهزة.

طريقة صناعة العبوة المخفية

الكاتب / طباخ القاعدة

فكرة عامة عن أجزاء العبوة وآلية عملها ، تنقسم العبوة إلى أربعة أجزاء رئيسية هي

أ- الحشوة الرئيسية

وهي المادة الرئيسية التي ستقوم بتدمير الهدف المطلوب، ونحن سنقوم بصناعتها من مادتين سهلة التوفير وستؤدي النتيجة المطلوبة –بإذن الله–، والكمية المستخدمة لا تتجاوز نصف كيلوجرام

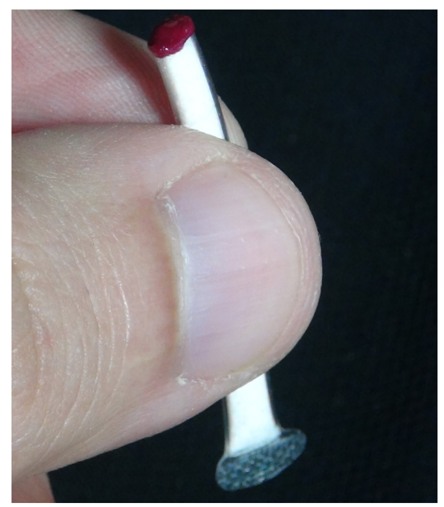
ب- الصاعق

وهي الأداة المسؤولة عن تفجير الحشوة الرئيسية وصعقها، وتتكون من أنبوب بلاستيكي بداخلة مادة صاعقة ونحن سنستخدم هنا مادة (بروكسيد الأسيتون)

ج- الفتائل السريعة

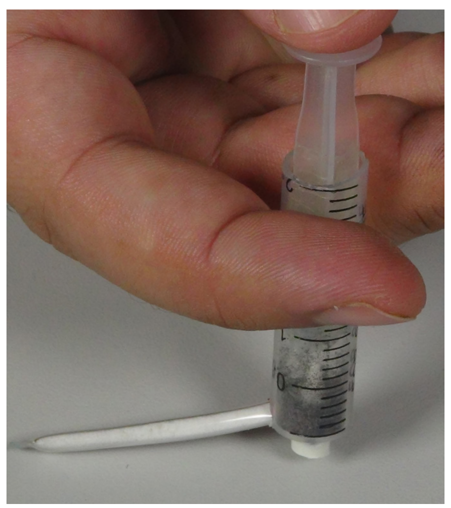
وهو المسؤول عن توصيل الحرارة من البادئ إلى الصاعق، وهو أنبوب مغذي يملأ بمادتين ثم يغلق بشكل محكم

د- بادئ الانفجار



وهي الأداة التي تتحكم ببداية الانفجار عندما يتم الضغط عليها بطريقة معينة. ويتكون من

المشعل / وهو يحوي مادتين عندما تختلط تشتعل وبالتالي تنفجر الكبسولة



الكبسولة / وهي أنبوب يملأ بالمادة الصاعقة عندما تنفجر يشتعل الفتيل

العبوة المخفية جاهزة بعد التغليف ومتصلة كل أجزائها

صناعة أجزاء العبوة

أ – الحشوة الرئيسية

وهي المادة الرئيسية التي ستقوم بتدمير الهدف المطلوب، ونحن سنقوم بصناعتها من مادتين سهلة التوفير وستؤدي النتيجة المطلوبة –بإذن الله–، والكمية المستخدمة لا تتجاوز نصف كيلوجرام

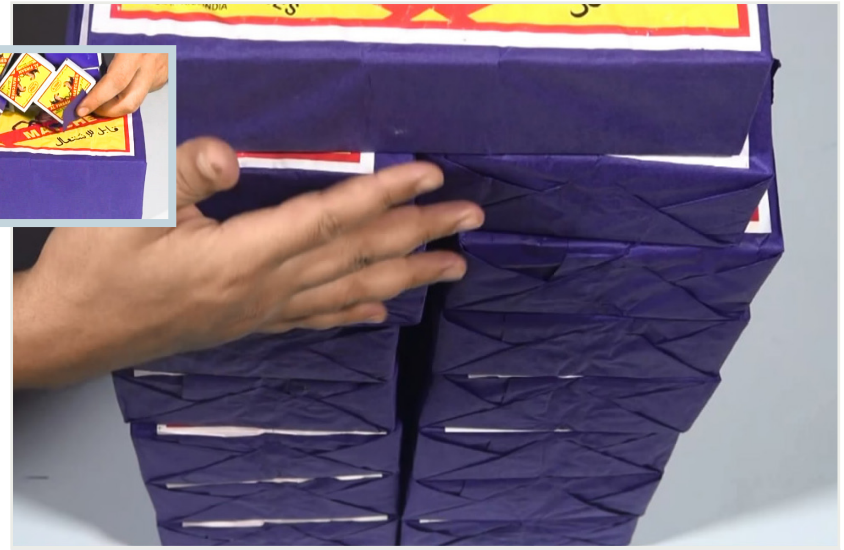
1 المواد

نحتاج إلى مادتين

١. الأولى كلورات البوتاسيوم

٢. والثانية الحبة السوداء

1(أ) كلورات البوتاسيوم: وسنقوم بإخراجها من أعواد الثقاب



نحتاج 15 كرتون كبير حتى نحصل على 450 جرام من الكلورات

ملاحظة

هناك طرق أخرى لصناعة الكلورات، لكننا أخترنا أنسب وأسهل طريقة.

أمن

لا تشترِ كميات أعواد الثقاب دفعةً واحده، فهذا يثير الانتباه، ولكن اشترها من أماكن متفرقة وفي فترات متباعدة.

١. نفكك كرتونين كبيرين من أعواد الثقاب ونضعهما في وعاء

٢. نسكب ٥لتر من الماء الساخن على أعود الثقاب ونحرك بشكل جيد.

٣. سوف تذوب الكلورات في الماء، لذلك نحتاج أن نفصل الماء عن المتبقي من أعواد الثقاب،

٤. فنحضر قماش ونثبته فوق وعاء ثم نسكب الماء عليه

٥. سوف نحصل على الماء الصافي المحتوي على الكلورات.

٦. ونكرر نفس الطريقة مع باقي كراتين أعواد الثقاب

كرر الطريقة

٧. نسخن الماء المذاب فيه الكلورات لكل ناتج كرتونين على حده حتى يبقى ربع الوعاء

كرر الطريقة

ملاحظة

تختلف كمية ناتج الكلورات المستخرجة حسب نوع الكبريت المستخدم.

٨. ثم نجمع كل الأوعية ونسكبها في وعاء أكبر ثم نسخن مع التحريك عندما تظهر الكلورات الصلبة وتبقى كمية قليلة من الماء نوقف التسخين

٩. نترك الناتج في الشمس حتى يجف تماماً. ثم يطحن على شكل دفعات بكميات قليلة، ويكون الطحن برفق وحذر

ملاحظة

يجب أن تبقى كمية قليلة من الماء لكيلا تشتعل الكلورات.

أمن

الطحن لا يكون بآلة بل يجب أن يكون يدوياً، يكون الطحن بطريقة الضغط بتأني لا بطريقة الطرق.

ملاحظة

يمكن استخدام الغربال الناعم، فنضع الكلورات بعد الطحن فيه لنحصل على كلورات ناعمة.

هل تعلم ?

دائماً اذا لم نستطع التجفيف تحت الشمس يمكننا التجفيف بواسطة مجفف الشعر (الاستشوار).

1(ب) الحبة السوداء

نضع 50 جرام من الحبة السوداء في إناء فوق نار هادئة ونحرك لمدة دقيقتين.

٢. **نطحن الحبة السوداء بشكل ناعم**

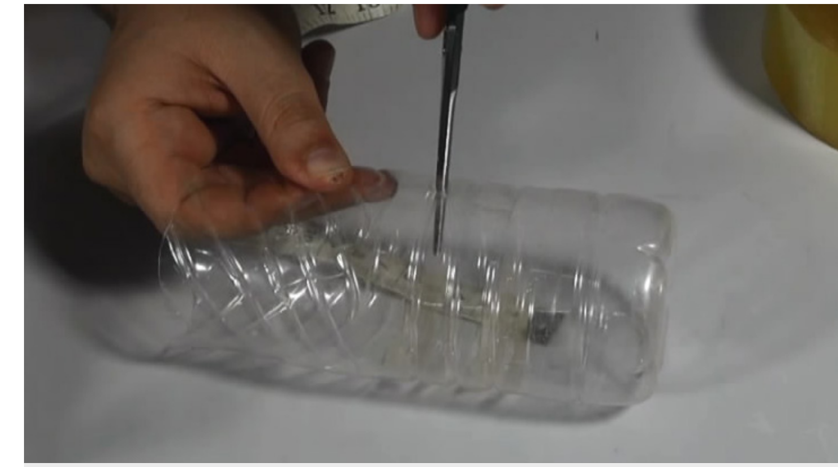
2 خلط المواد (كلورات البوتاسيوم والحبة السوداء جاهزة)

نخلط المادتين بشكل جيد حتى يصبح لونها واحد.

3 تجهيز الحشوة الرئيسية

١. نأخذ علبة بلاستيكية مثل علبة ماء الشرب ونقيس طول ١٧سم

٢. نقطع من العلبة حتى نحصل على المقاس المطلوب



٣. نفتح فتحة صغيرة لمكان الصاعق.

ملاحظة

مكان فتحت الصاعق في الصورة من الأعلى في حال تفجير الطائرات، ولكن في حال الاغتيالات تكون فتحة الصاعق من الخلف وفيها يوضع الصاعق لكي ينطلق الانفجار للأمام.

٤. نملأ العلبة بالمادة ثم نضغطها بشكل جيد

٥. نضع منديل من أعلى العلبة ثم نغلق بلاصق

٦. ثم نقطع قعر علبة أخرى ونغلق به العلبة الأولى

٧. ثم نثبت بلاصق

الحشوة الرئيسية

ب – الصاعق

وهي الأداة المسؤولة عن تفجير الحشوة الرئيسية وصعقها، وتتكون من أنبوب بلاستيكي بداخله مادة صاعقة ونحن سنستخدم هنا مادة (بروكسيد الأسيتون)

1 المواد

سنقوم بصناعة بروكسيد الاسيتون ونحتاج لثلاث مواد رئيسية وهي

١. بروكسيد الهيدروجين
٢. الأسيتون
٣. حمض الكبريتيك

1(أ) الأولى / بروكسيد الهيدروجين

وسنستخدم الموجود في الصيدليات والذي يستخدم مطهر للجروح ونسبته 6%، ولكننا نحتاج إلى الرفع من تركيزه حتى يصل إلى 30% والطريقة كالاتي

١. نجهز كأسا داخل وعاء يحتوي على الماء بحيث لا يلامس الكأس الوعاء.

٢. نضع 100 ملل من بروكسيد الهيدروجين في الكأس ونفتح النار المنخفضة جداً وننتظر من ساعتين إلى أربع ساعات.

ملاحظة

الفكرة من رفع الكأس عن الإناء لكيلا يلامس الكأس الا الماء فقط والسبب المحافظة على درجة الحرارة بشكل متساوي حول الكأس.

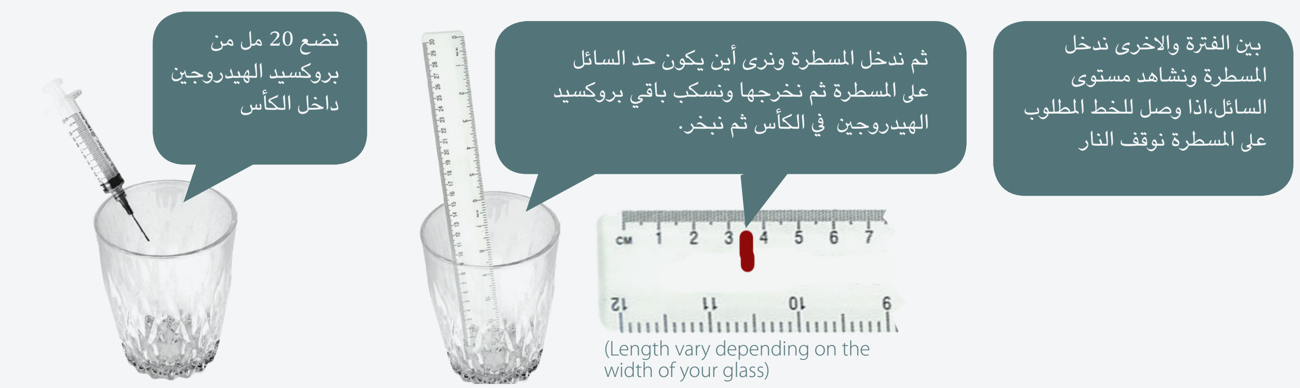
بروكسيد الهيدروجين

٣. عندما يصل حجم بروكسيد الهيدروجين إلى ٢٠ملل فنحن وصلنا إلى التركيز 30%

ملاحظة

أكثر بروكسيد الهيدروجين الموجود في أمريكا تركيزه 3%. وفي هذه الحالة فإن تبخير 100ملل يجب أن يصل إلى 10ملل.

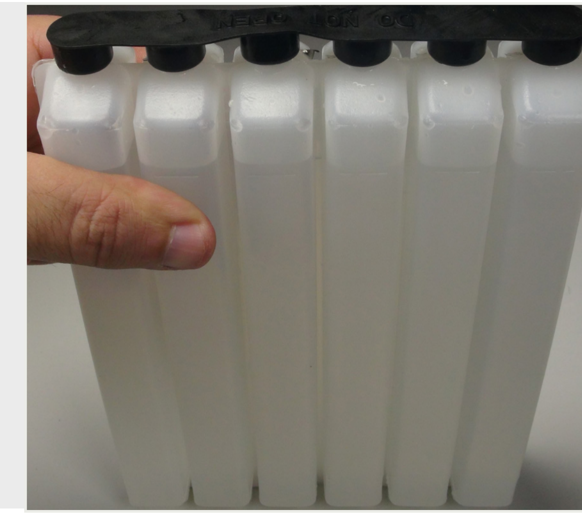
فائدة طريقة قياس التركيز: لكي نعرف القياس المطلوب أثناء التبخير وأنه وصل إلى الحجم المراد نقوم بالخطوات التالية:



1(ب) الأسيتون

وهي مادة لها استخدامات كثيرة من أشهرها مزيل لأصباغ الأظافر، وهذا المزيل يمكن استخدامه مباشرة في العمل ولكن في الآونة الأخيرة تم خلط مواد أخرى للمزيل بحيث لا يتمكن أحد من الاستفادة منه، ونحن عملنا عدداً من التجارب للتأكد من صلاحية المادة فوجدنا أنها في الغالب لا تصلح لعملنا، فقمنا بصناعة الأسيتون نفسه من مكونات المطبخ، وسنشرح الطريقة في بند مستقل في آخر هذا المقال، ومع هذا فهناك أنواع قليلة من مزيل الأظافر يمكن العمل بها فإن وجدتها فاعمل بها وإلا فاستخدم الطريقة التي سنشرحها لك.

1)ج) حمض الكبريتيك



أو ما يسمى ماء البطارية، نستخدمه مباشرة وهو مخفف ولا نحتاج إلى تركيزه في هذه العملية.

2 صناعة المادة الصاعقة (بروكسيد الأسيتون)

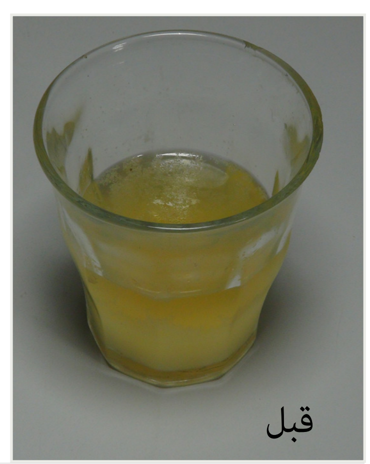
1. نحضر كل المواد والأدوات التي نحتاجها في العمل.

ملاحظة

لا تستخدم الأوعية المعدنية أثناء تصنيع المادة الصاعقة، واعتمد على البلاستيك أو الزجاج، واستخدم الإبر الطبية في قياس الكميات كذلك استخدمها في التحريك.

2. نسكب 20ملل من الاسيتون مع 20 ملل من بروكسيد الهيدروجين في كأس زجاجي، ثم نحرك بشكل جيد.

3. نضيف 6ملل من ماء البطارية على شكل قطرات سريعة مع التحريك المستمر.



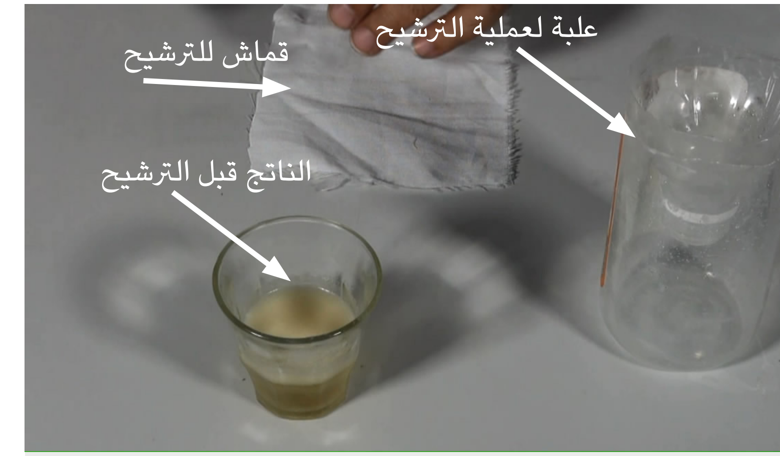
4. ننتظر من ساعة إلى ساعتين عندما تكون درجة حرارة الجو 30-20درجة مئوية، وبعدها سنشاهد تكون المادة البيضاء المطلوبة

أمن

من الأفضل تبريد الخليط قبل إضافة الحمض.

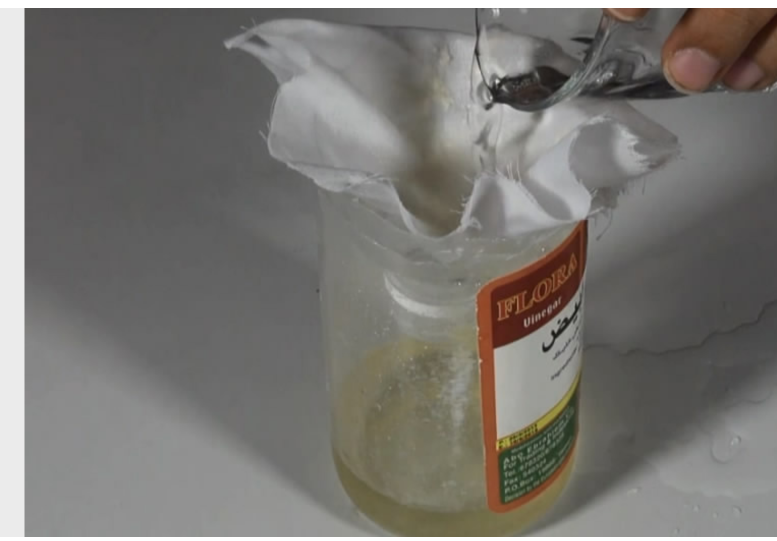
ملاحظة

نحن استخدمنا في هذه التجربة الاسيتون المصنع في المطبخ



5. عندما نقلنا الخليط إلى كأس آخر ارتفعت المادة البيضاء إلى أعلى الكأس والسائل إلى الأسفل كما في الصورة. سنحتاج إلى قطعة قماش وإلى قنينة، ثم نقطعها من الرأس ونقلبه ليصبح مثل القمع.

6. نضع القماش على القنينة ثم نسكب عليه الخليط ونتخلص من السائل.



7. نغسل المادة البيضاء أكثر من20 مرة بالماء حتى نتخلص من أي بقايا للحمض.

8. نترك المادة البيضاء لمدة يوم في الغرفة حتى تجف تماماً.

9. نأخذ كمية قليلة ونجرب الاشتعال إذا كان سريعاً جداً فنحن حصلنا على مادة بروكسيد الاسيتون.

3 تجهيز الصاعق

1. نأخذ غطاء الإبرة البلاستيكي ونملؤه بالمادة الصاعقة، ولابد من إمساك الصاعق بالزرادية أثناء التعبئة، وإدخال المادة بعود خشبي غير حاد وتضغط المادة به.

٢. نضع في الرأس كمية قليلة من الكبريت المطحون من أعواد الثقاب ونضغطها بلطف.
٣. نضع قليلا من صبغة الأظافر على الرأس حتى تثبت المادة، ونترك الصبغة حتى تجف.
٤. ندخل الصاعق في الفتحة المناسبة داخل الحشوة الرئيسية.

أمن

لا تضغط المادة بشكل قوي جداً لكيلا تنفجر.
لكن الضغط ضروري وبشكل متوسط.

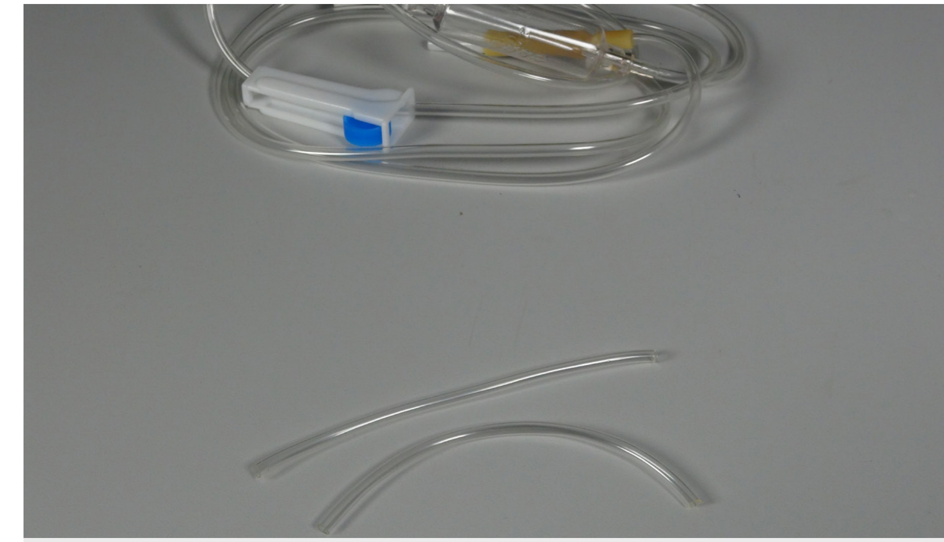
أماكن وضع الصاعق حسب نوعية الاستهداف:

لعمليات الاغتيال

لعمليات الطائرات

ج – الفتائل السريعة

وهو المسؤول عن توصيل الحرارة من البادئ إلى الصاعق، وهو أنبوب مغذي يملأ بمادتين ثم يغلق بشكل محكم



١. نأخذ أنبوب مغذي ونقطع منه جزأين طول كل جزء 10سم.

٢. نأخذ أحد الأنبوبين ونلحم أحد طرفيه بألة لحام البلاستيك.

٣. نحضر ربع جرام من المادة الصاعقة (بروكسيد الأسيتون) وجرام من الكبريت المطحون لأعواد الثقاب.

ملاحظة

يمكنك صناعة فتيل واحد فقط ولكن بطول عشرين سم.

فائدة

آلة اللحام تستخدم في إغلاق أكياس النايلون لمنع دخول الهواء ولها أنواع مختلفة، وهي من أدوات المطبخ.

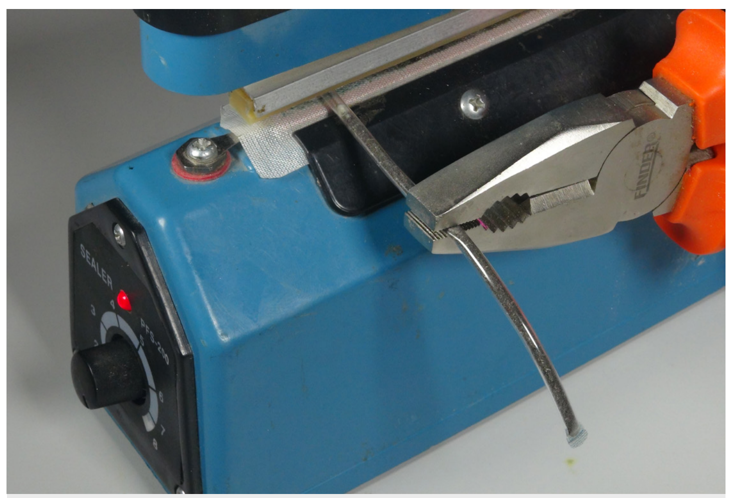
ملاحظة

الأفضل استخدام المادة الصاعقة فقط لصناعة الفتيل ولكن إذا كانت المادة قليلة فيمكنك استخدام هذه الخلطة في تعبئة الفتائل.

٤. نخلط المواد بلطف حتى يصبح لون المادتين واحداً.

٥. نملأ الأنبوب بالخليط.

٦. نضع منديلا في الأخير وننظف الطرف جيداً حتى لا يشتعل عندما يتعرض لحرارة آلة اللحام.



٧. نلحم الطرف الآخر، ويجب أن نمسك الفتيل بالزرادية للأمان.

٨. نعمل بالفتيل الآخر نفس الطريقة.

د – بادئ الانفجار

وهي الأداة التي تتحكم ببداية الإنفجار عندما يتم الضغط عليها بطريقة معينة. ويتكون من

الكبسولة / وهي أنبوب ملئ بالمادة الصاعقة عندما تنفجر يشتعل الفتيل

المشعل / وهو يحوي مادتين عندما تختلط تشتعل وبالتالي تنفجر الكبسولة

1 المواد

وسنحتاج إلى ثلاثة مواد وهي:

١. حمض الكبريتيك المركز
٢. المادة الصاعقة (بروكسيد الأسيتون)
٣. كبريت مطحون من أعواد الثقاب.

1(أ) حمض الكبريتيك المركز، وللحصول عليه نعمل الآتي:

١. نضع حمض الكبريتيك المخفف "ماء البطارية" في إناء زجاجي يتحمل الحرارة.

ملاحظة

لا تستخدم الأواني المعدنية مع الاحماض لأنها تتفاعل معها.

٢. نبخر الحمض على نار هادئة جداً، ونوقف النار عندما تتصاعد أبخرة بيضاء بشكل كثيف والدليل على أننا وصلنا للتركيز المطلوب نأخذ عود ثقاب ونغمسه في الحمض إذا أشتعل فهذا دليل على نجاح العملية

1(ب) المادة الصاعقة (بروكسيد الأسيتون)، وقد سبق شرحها.

1(ج) كبريت مطحون من أعواد الثقاب.

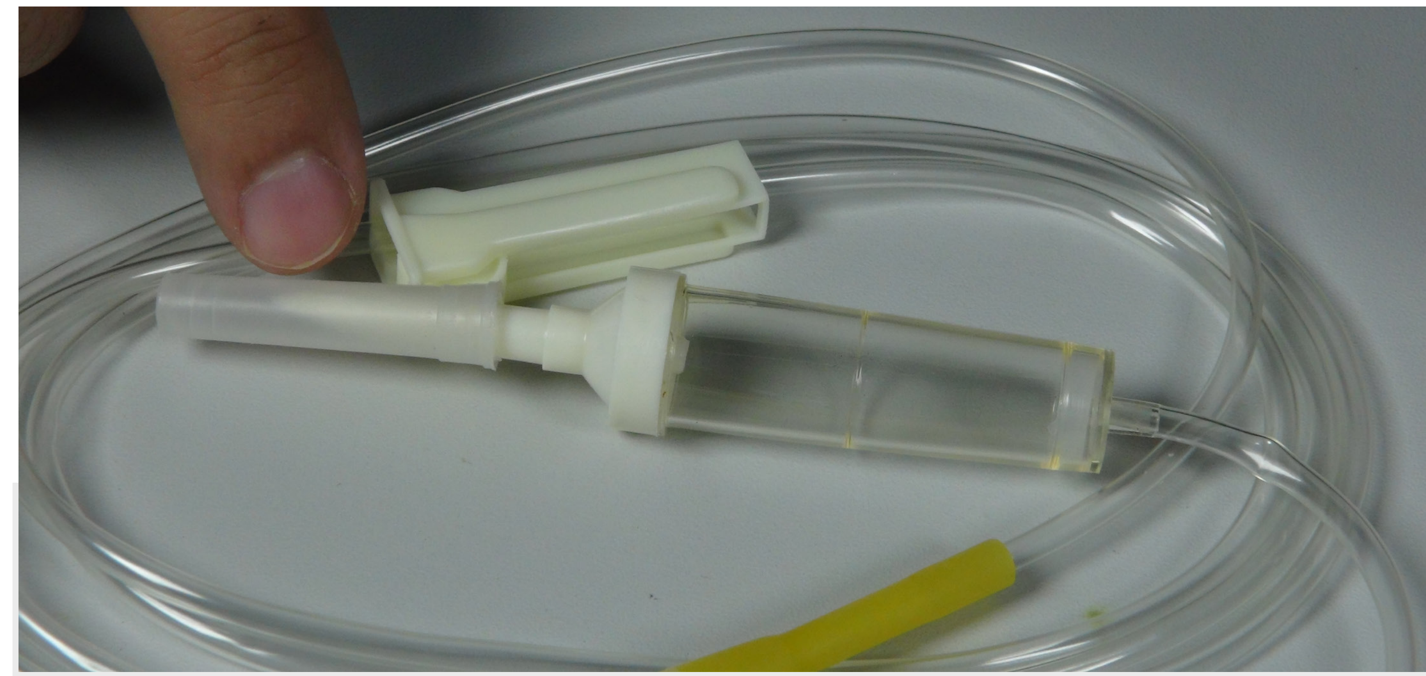
2 طريقة صناعة البادئ

ويتكون البادئ من جزأين هما:

١. مشعل كيميائي

٢. الكبسولة

2(أ) مشعل كيميائي



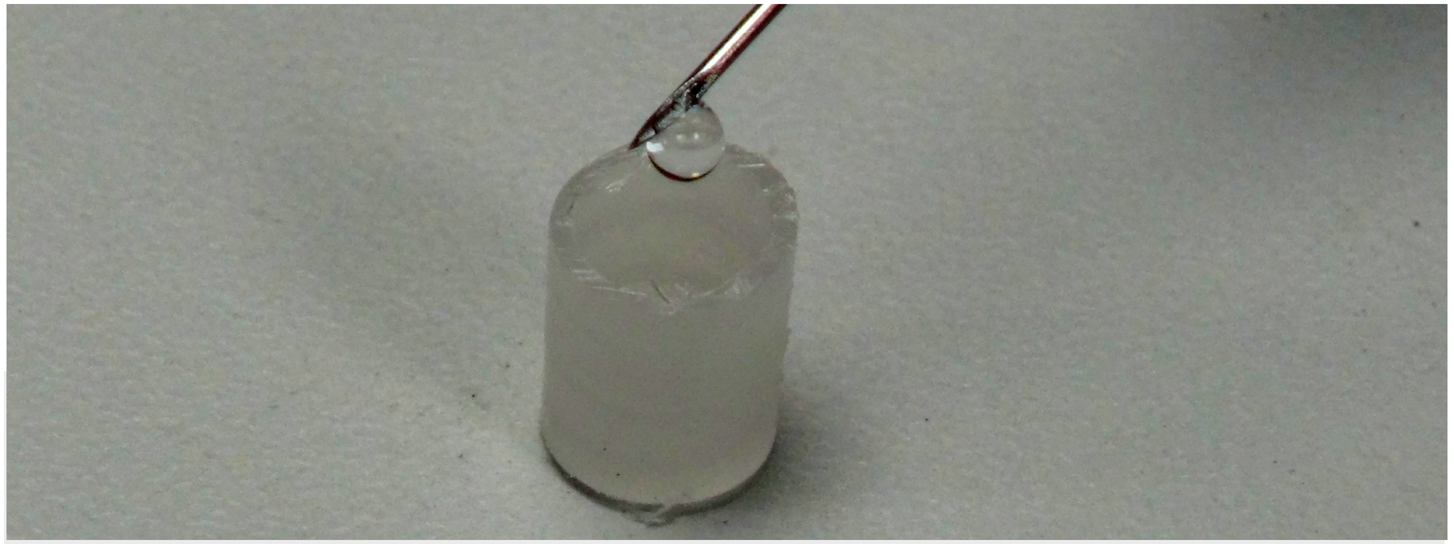
1. نحتاج غطاء إبرة المغذية أو أي غطاء مقارب

2. نقطع منه على مقاس النصف سم تقريباً.

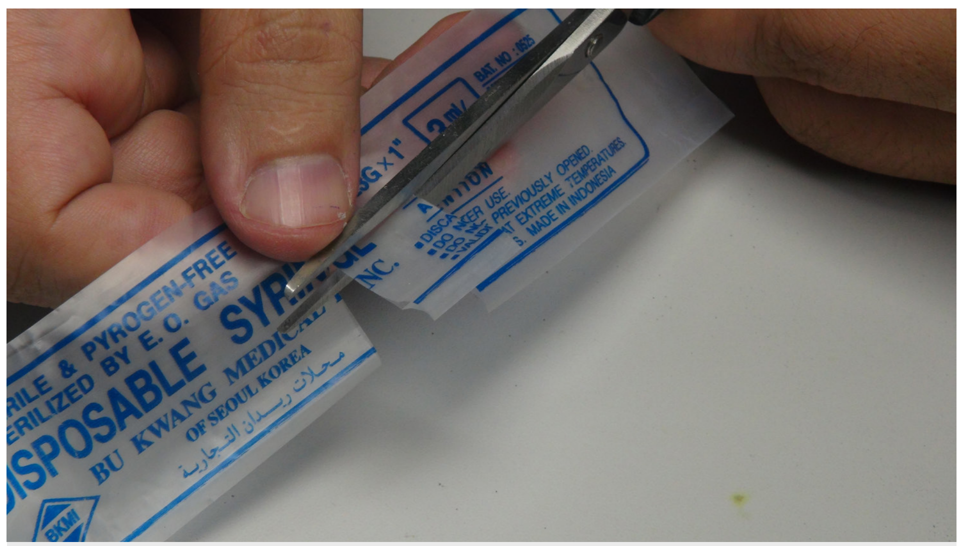
هل تعلم ؟

نقطع جزء من الغطاء ليكون وعاء للحمض المركز.

جهاد مفتوح المصدر- العبوة المخفية



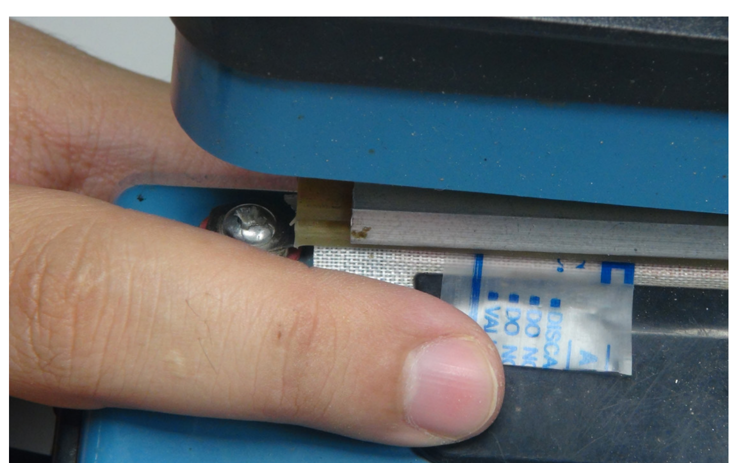
3. نملأ الغطاء بحوالي 15-10 قطرة من حمض الكبريتيك المركز



4. نقطع الغلاف البلاستيكي الخارجي للإبرة الطبية على شكل مربع.

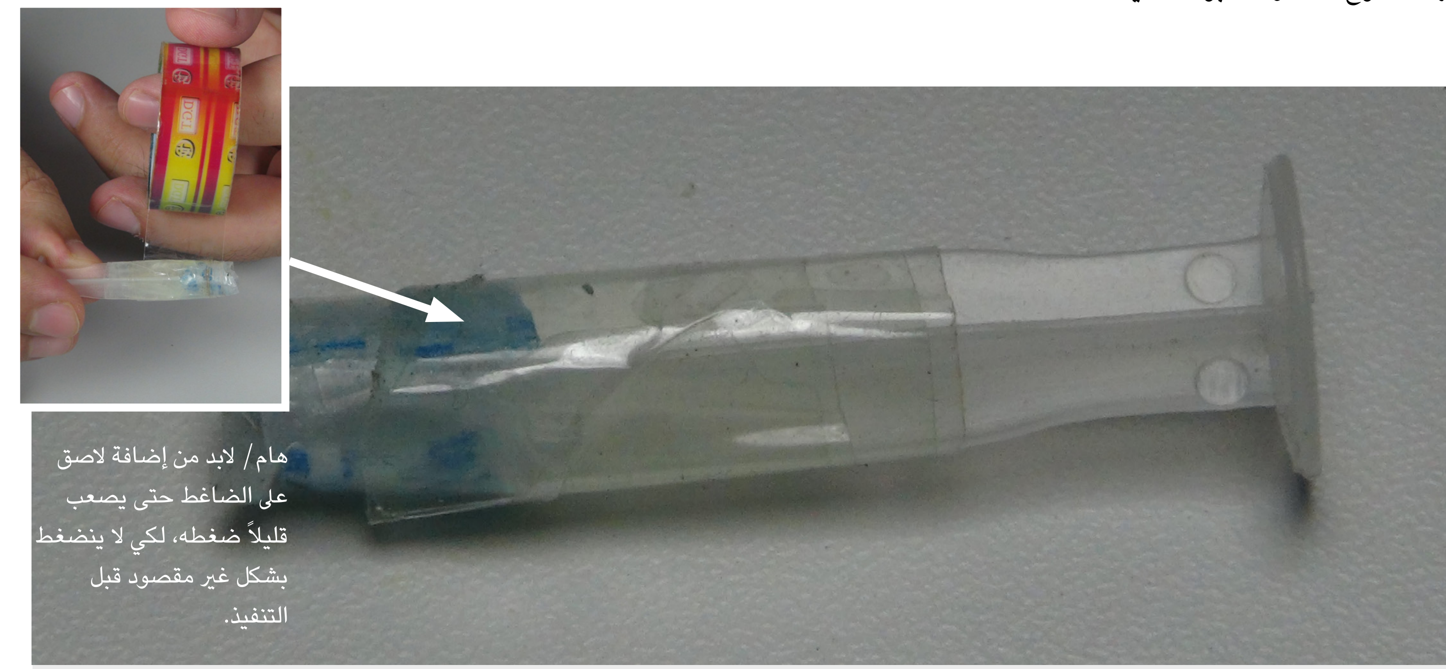
فائدة ✔

البلاستيك المستخدم كغلاف للإبرة الطبية يتحمل التآكل الذي يسببه الحمض، فهو غلاف ممتاز بالتجربة.



5. نلحمه من كل الجهات ونبقي جهةً واحدة لإدخال الغطاء الملئ بالحمض.

6. ندخل الغطاء وننتبه ألا يسقط الحمض ثم نلحمه من الجهة الأخيرة.



هام / لابد من إضافة لاصق على الضاغط حتى يصعب قليلاً ضغطه، لكي لا ينضغط بشكل غير مقصود قبل التنفيذ.

7. نأخذ غطاء الحمض المغلف ونربطه بضاغط الإبرة الطبية بواسطة لاصق.

8. نقطع الإبرة البلاستيكية في المغذية.

9. نأخذ إبرة مقاس 3 ملل ونقصها لكي ينقص حجمها ونفتحها من الأسفل وندخل فيها الإبرة البلاستيكية، كما هو موضح في الصورة.

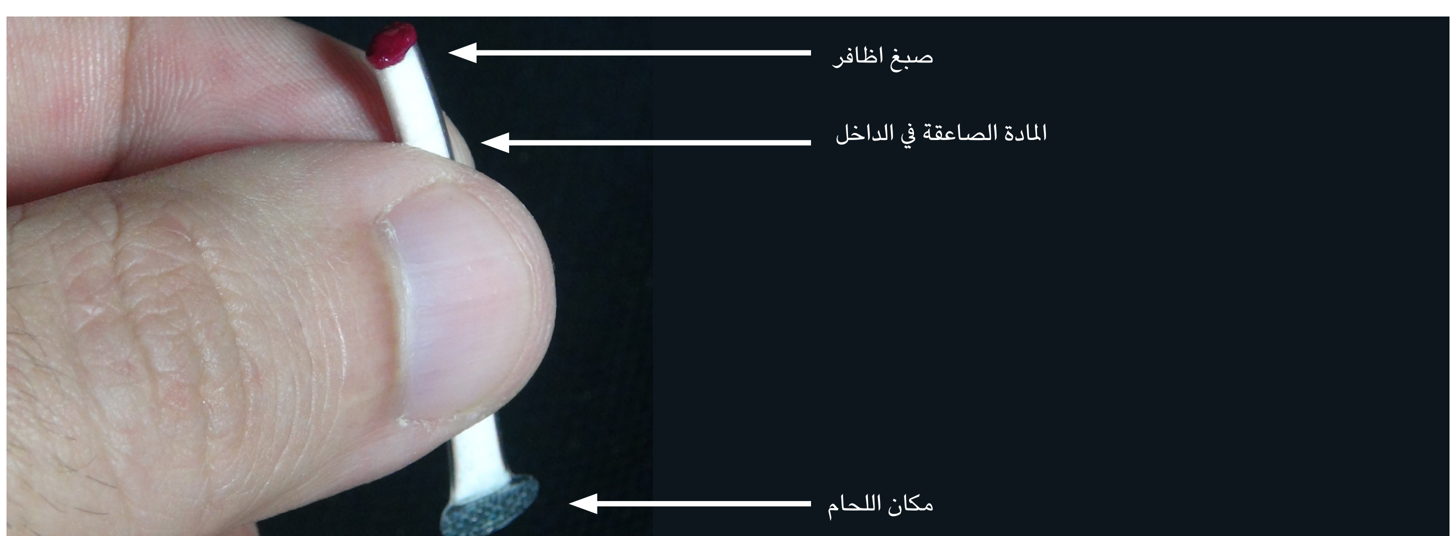
هام

جرب المشعل عدة مرات

١٠. نضع كمية قليلة من الكبريت المطحون داخل الإبرة الطبية، وسيكون دور الإبرة البلاستيكية هو ثقب الغلاف الذي يمنع تسرب الحمض، وإذا التقت المادتين اشتعلت وذلك عندما نضغط على الضاغط في الوقت المناسب.

2(ب) الكبسولة

1. نقطع من أنبوب المغذية بطول 2،5سم ونلحمه من طرف
2. ثم نملؤه بالمادة الصاعقة (بروكسيد الأسيتون)، ثم نضع على رأسه قليلا من أصباغ الأظافر.



٣. في الأخير/ ندخل الكبسولة في المشعل بعد فتحه من الجانب، الآن ستنفجر الكبسولة عندما يشتعل المشعل.

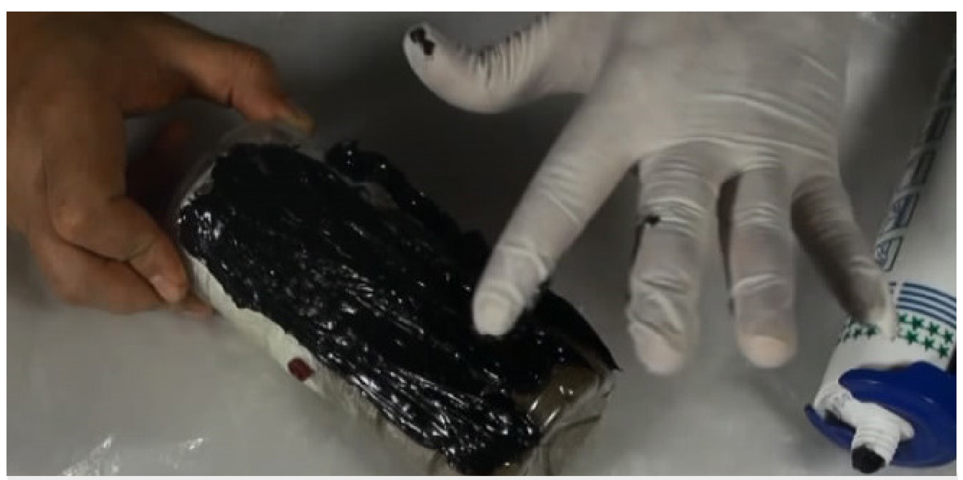
تغليف العبوة

أ - تغليف الحشوة الرئيسية

ملاحظة

لون السليكون متعدد ومختلف، وكل الألوان يمكن أن تستخدم بنفس النتيجة.

١. نضع كمية من معجون السليكون على الغلاف الخارجي للحشوة.

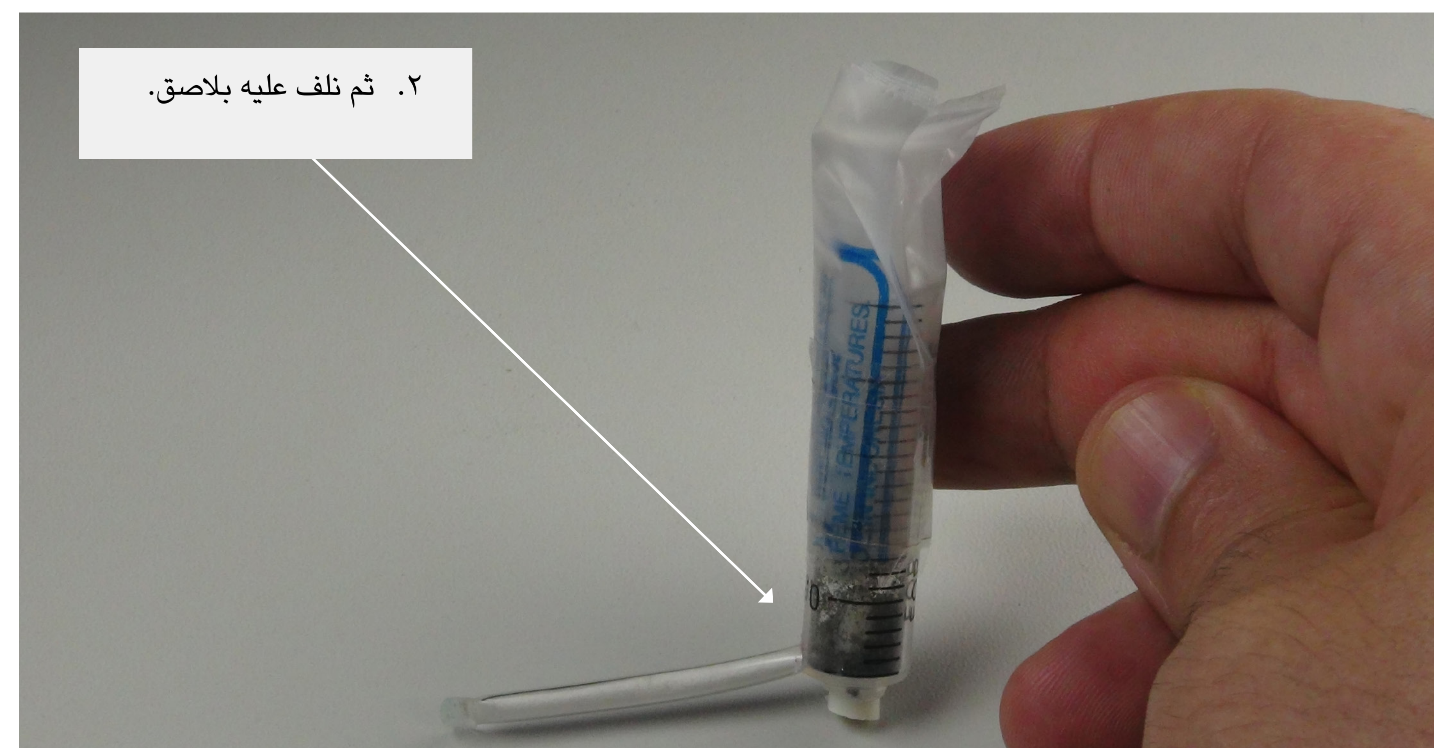


٢. نمدد المعجون بشكل متساوي على جميع أجزاء الحشوة، وتكون سماكة المعجون حوالي نصف سم.

٣. نترك العبوة حتى تجف تماماً.

ب - تغليف البادئ

١. نغطي رأس المشعل ببلاستيك حتى لا يدخل معجون السليكون في الفراغات.

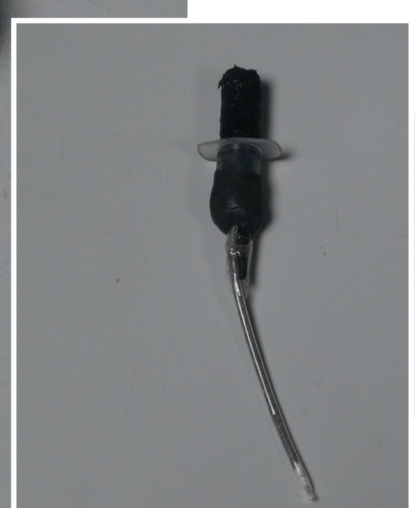


٢. ثم نلف عليه بلاصق.

٣. نضع معجون السليكون على جميع أجزاء البادئ بما فيها الكبسولة وسماكة المعجون نصف سم.

٤. نترك المعجون حتى يجف تماماً.

٥. نقطع مقدمة إبرة ١٠ملل وندخل البادئ فيها حتى يسهل الضغط على الضاغط.



٦. نربط أحد الفتائل في الكبسولة ثم نثبت أسفل البادئ بغراء الإبوكسي.

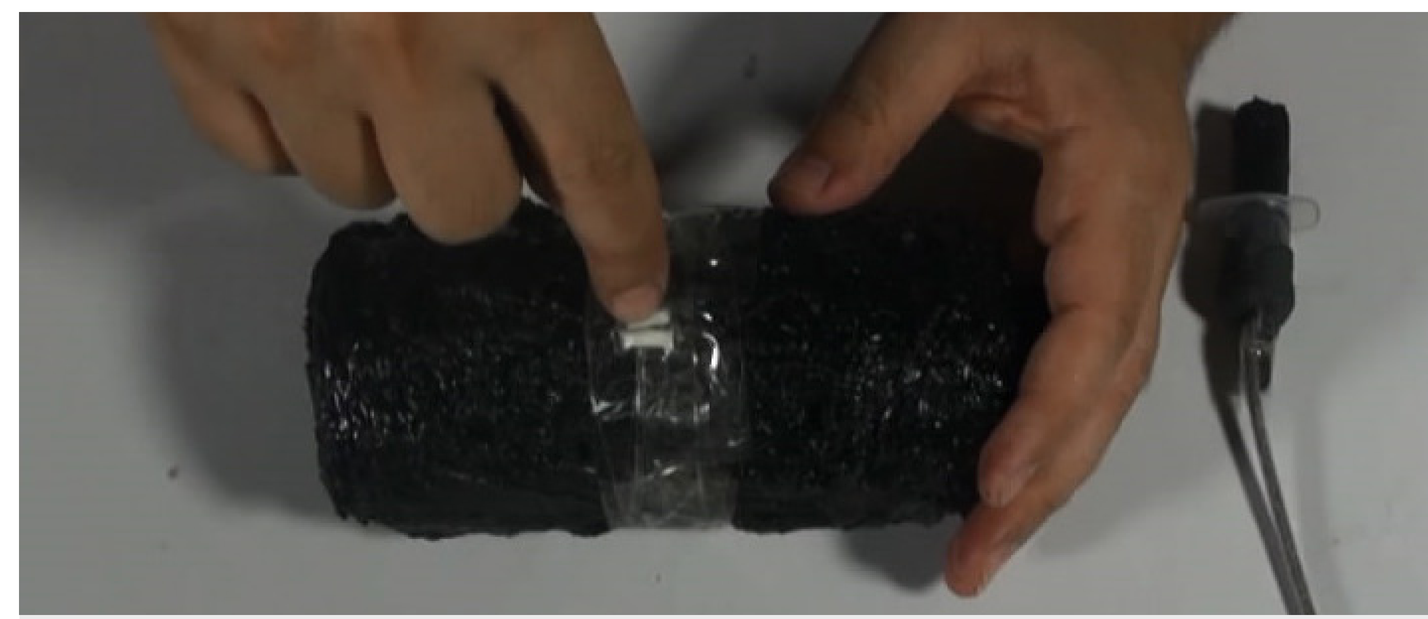
الإجراءات الأخيرة في صناعة العبوة

صناعة مفجرة الغلاف السليكوني.

ملاحظة

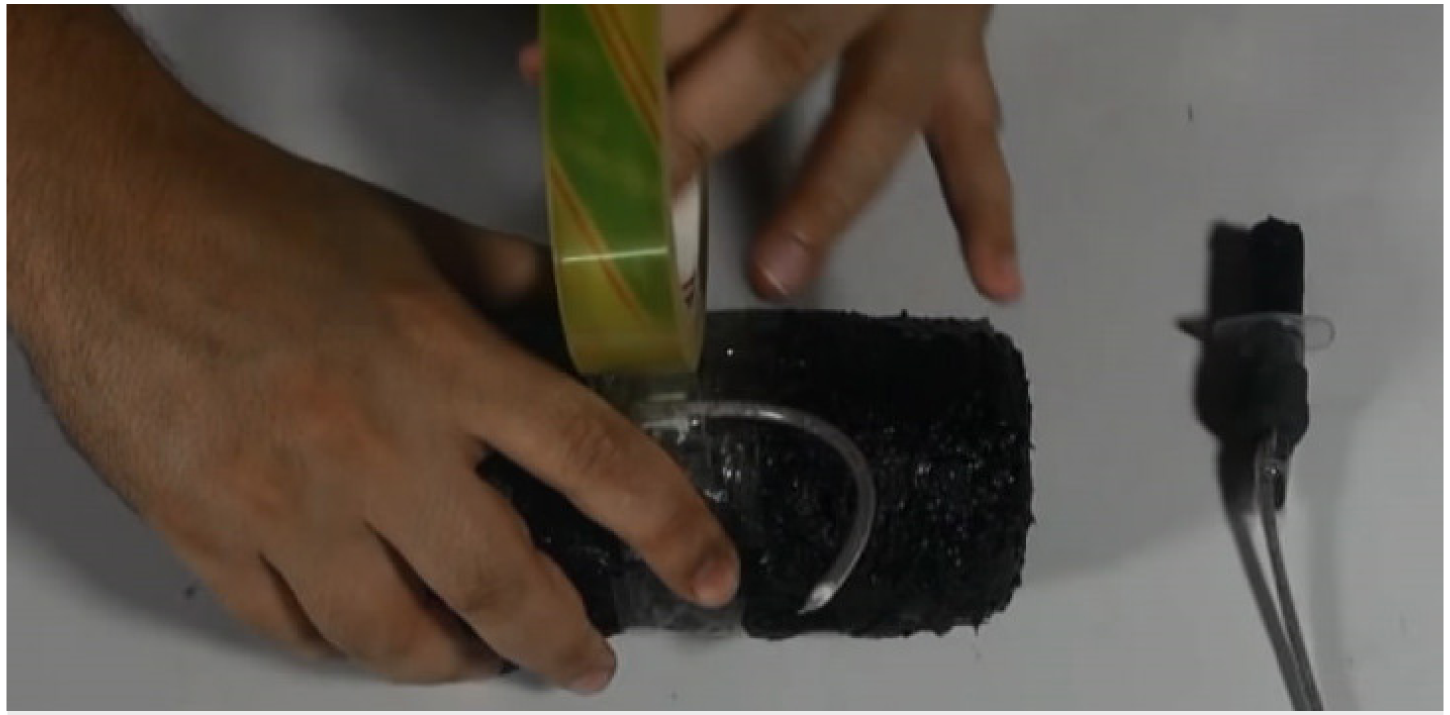
إذا زادت عدد مفجرات السليكون عن أثنين يكون أضمن لإشعال الصاعق ولا داعي أن يكون أكثر من خمس مفجرات.

وهي عبارة عن أنبوبين مغذية طول الواحد 1سم ثم يملأ بالمادة الصاعقة ثم يلحم بنفس طريقة الفتيل.



1. نضع مفجر ة الغلاف فوق مكان الصاعق مباشرة، حيث أن انفجار مفجرة الغلاف الذي يسببه الفتيل سوف يسبب بانفجار الصاعق بعدما يخترق طبقة السليكون العازلة.

٢. نقوم بغسل كل أجزاء العبوة بالمنديل المبلل بالماء ثم بالمنديل المبلل بالكحول ثم بالمنديل المبلل بالأسيتون المستخدم لإزالة صبغة الاظافر.



٣. نربط الفتيل الآخر بمفجرة الغلاف، حيث أنه المسؤول عن إيصال الحرارة إليها، الآن الفتيل سيكون مربوطاً بالحشوة الرئيسية.

٤. الخطوة الأخيرة وهي ربط الفتيل المربوط بالبادئ بالفتيل المربوط بالحشوة الرئيسية عندها تكون العبوة جاهزة للتفجير.

انتهى تصميم العبوة

التجارب التدميرية للعبوة المخفية

التجربة الأولى – في طائرة، لكمية تكافئ ثلث كمية عبوتنا المخفية، بمعنى أن العبوة المخفية أقوى بثلاث أضعاف من القنبلة التي دمرت الطائرة. وهذ التجربة جربت في أمريكا بعد عملية عمر الفاروق.

التجربة الثانية – على طوب من النوع القوي، حيث وضعت العبوة فوق ٢٧طوبة فدمرت طابقين أسفل العبوة وأضرت بالمجاور كما تلاحظ في الصور.

صورة الانفجار

صناعة الأسيتون من مكونات المطبخ

لصناعة الأسيتون بالطريقة البدائية، لابد من مرور عبر مرحلتين

١. صناعة خلات الكالسيوم
٢. تحويل خلات الكالسيوم إلى الاسيتون

١ صناعة خلات الكالسيوم

وصناعتها تكون بإحدى الطريقتين وذلك حسب المواد:

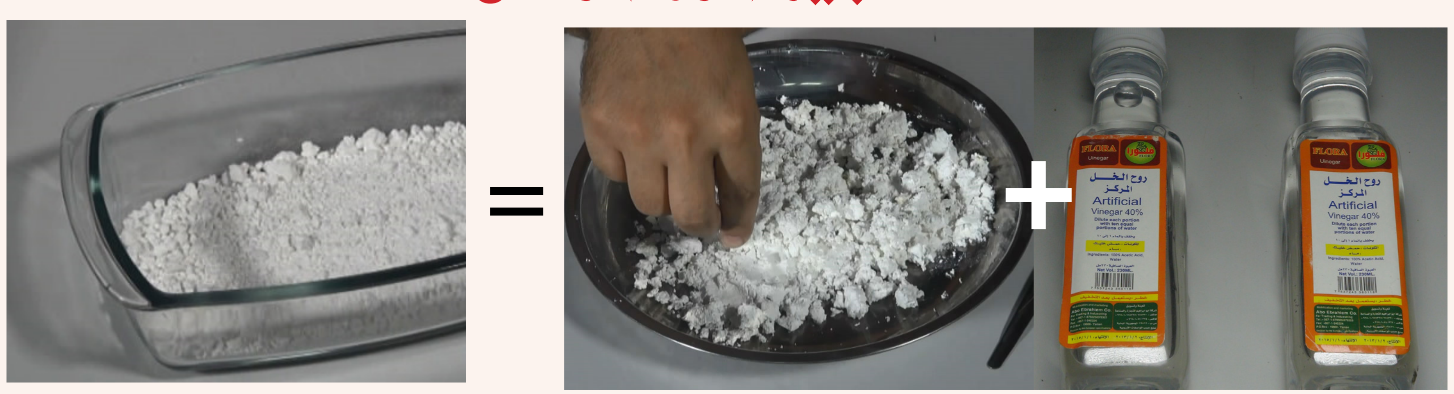
١. بيض و خل
٢. جير (نورة) و خل

١- بيض و خل

الخطوات:

١. نضع قشر البيض على كمية من الخل المخفف بعدما نقوم بطحنه.
٢. نحرك بين الفترة والأخرى لمدة من اليوم إلى اليومين.
٣. سنشاهد فقاعات، وهي دليل على استمرار التفاعل، إذا توقفت الفقاعات نضيف كمية قليلة من قشور البيض المطحونة، إذا ظهرت الفقاعات مجدداً ننتظر حتى يتم التفاعل، ونكرر العملية حتى لا تظهر الفقاعات عند الإضافة.
٤. بعد انتهاء التفاعل نضع الخليط على نار هادئة ونحرك باستمرار حتى يبقى قليلا جداً من الماء الذي سيتبخر عندما نضع الخليط على الشمس حتى يجف تماماً. عندها نكون قد حصلنا على مادة "خلات الكالسيوم".

٢- جير (نورة) و خل



الخطوات:

١. نضع كمية من الماء على الجير ليتحول من الجير الحي(Cao) الى الجير المطفي $Ca(OH)_2$ ثم حرك الخليط جيداً ثم اتركه ليلة كاملة. وهي نفس الطريقة التي يستخدمها أصحاب البناء. ثم قم بتجفيف الجير على الشمس حتى يجف تماماً ثم اطحنه جيداً.

١. ضع كمية من الجير على الخل مع التحريك، واستمر بالإضافة والتحريك حتى ينتهي طعم الخل.

٢. اتركه لمدة ثلاث ساعات ثم تخلص من الجير الزائد عن طريق الترشيح وطريقته كالآتي:

A. نأخذ قنينة ثم نقصها من الأعلى ثم نقلب الرأس المقطوع ليكون كالقمع.

B. نضع على القمع قماشاً أو منديلا ثم نصب الخليط. فنأخذ السائل ونرمي البودرة وهي عبارة عن بقايا الجير.

نضع السائل على نار متوسطة مع التحريك المستمر وإذا بدأت تظهر البودرة البيضاء نخفض على النار ونستمر في التحريك. ثم إذا بقي كمية قليلة من الماء نوقف النار ونجفف تحت الشمس. ونكون حصلنا على "خلات الكالسيوم".

٢ تحويل خلات الكالسيوم إلى الاسيتون

تسمى هذه الطريقة علمياً طريقة التقطير الجاف.

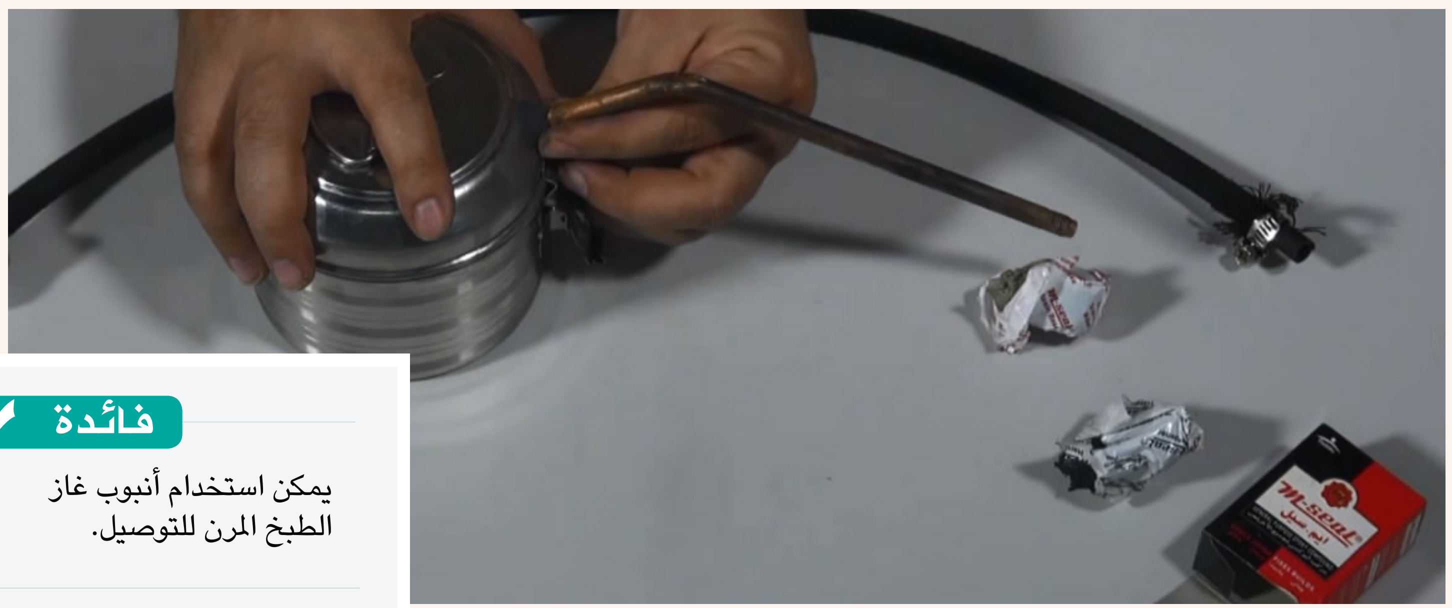
١. نأخذ وعاءً من نوع الحديد "الاستانلس أستيل" الذي يتحمل درجات حرارة عالية. ثم نثقبه من الأعلى.

٢. نضع خلات الكالسيوم في وعاء ثم نضع غراء الإبوكسي-الذي يتحمل الحرارة-على الحواف، لنقوم بإحكام غلق الوعاء بحيث لا نسمح للهواء أن يدخل بعد الإغلاق.

وعاء التقطير الجاف

تنبيه

لابد ان يكون حجم وعاء التقطير قريب من حجم مادة خلات الكالسيوم.



فائدة

يمكن استخدام أنبوب غاز الطبخ المرن للتوصيل.

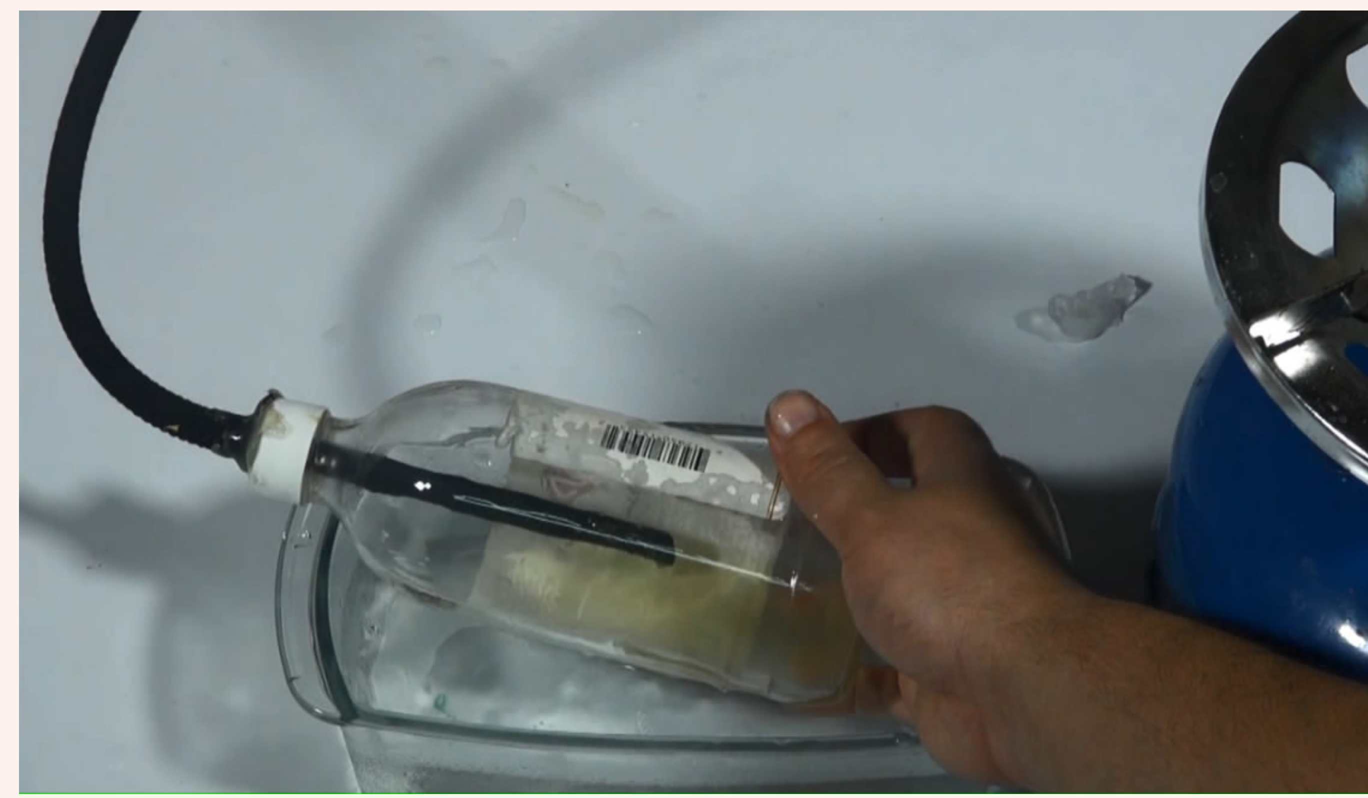
٣- بعد الإغلاق جيداً، نقوم بإدخال أنبوب معدني إلى الوعاء

٤- ثم نوصله بأنبوب مرن يتحمل الحرارة نسبياً ثم نوصل الأنبوب إلى داخل قنينة زجاجية ونغلقها جيداً.

٥- نضع الوعاء على نار مرتفعة، سيتصاعد الأسيتون على شكل بخار يمر عبر الأنبوب إلى الزجاجة، ولابد من وضع الزجاجة في ماء بارد جداً كي يتحول البخار إلى سائل.

٧- نستمر نشاهد البخار الأبيض الذي يتحول إلى سائل في القعر.

٨- عندما يختفي لون البخار الأبيض نعلم أننا انتهينا من التفاعل وحصلنا على "الأسيتون".



عندما أخرج لن أترك خلفي أي أثر

- افرت رؤيس -

تمويه أدوات العمل في المنزل
أفكار تمكنك من تجاوز التفتيش المفاجئ للأمن

١. **أعواد الثقاب بعد الاستخراج:**

باقي أعواد الثقاب: تحرق مباشرة بعد الاستخراج

كلورات المستخرجة: توضع مع رف البهارات(المطبخ)

٢. **الحبة السوداء: رف البهارات(المطبخ).**

٣. **أدوات الطبخ - المطبخ.**

٤. **آلة التلحيم والتغليف - المطبخ.**

٥. **أعواد الثقاب - المطبخ.**

٦. **الخل -الثلاجة(المطبخ).**

٧. **البيض- الثلاجة(المطبخ).**

٨. **صبغة الاظافر- رف أدوات التجميل**

٩. **مزيل صبغة الأظافر - رف أدوات التجميل**

١٠. **بروكسيد الهيدروجين - صندوق الإسعافات الأولية.**

١١. **الأبر الطبية والمغذية - صندوق الإسعافات الأولية**

١٢. **اللاصق - المكتب**

١٣. **المسطرة - المكتب.**

١٤. **الأيبوكسي - الكراج(المأرب).**

١٥. **سلسكون - الكراج(المأرب.**

١٦. **الجير - الكراج(المأرب**

١٧. **زرادية - الكراج(المأرب**

١٨. **حمض البطارية - الكراج(المأرب**

التدريب على AK

ابو صالح

حسنا، أعدكم بأن هذا الجزء سوف يكون الأخير. اليوم سوف أريكم أهمية وضعيات إطلاق النار التي يتخذها المجاهدين.

كثير من هذه ممثله لك بالصور كما هو مبين.

١. الوقفة الأولى

أ- صوب البندقية نحو الهدف عن طريق وضع عقب البندقية على كتفك الأيمن (اذا كنت تستخدم يدك اليمنى بالطبع)

ب- اسند ظهرك إلى الأمام قليلا.

ت- قدمك يجب أن تشبه حرف L بزاوية ٤٥ درجة. القدم في الخلف متجهه للخارج والأمامية متجهه نحو الهدف.

ث- احني ركبك قليلا.

قدمك الخلفية تساعدك على الثبات من الاهتزاز.

قدمك الأمامية تتجه نحو الهدف.

أرخي كتف واحدة بحيث لا تكون مرتفعة أو منخفضة.

إنحناء ١٨٠ درجة عن طريق وضع ركبتك على الأرض ورفع الركبة الأخرى.

٢. ركبة واحدة

أ- قدم ركبة واحدة.

ب- أبقي الخلفية مستقيمة.

٣. الركوع

أ- إجلس للخلف وقدم ركبتك للأمام. إستند إما على كاحلك أو أصابع قدمك.

الاستناد على الكاحل يوفر ثبات أكبر من الاستناد على أصابع القدم

٤. الجلوس

ب- اجلس

ت- صوب اليد الخالية من الزناد على الشيء للحصول على مقدار أكبر من الدقة.

٦.جانب الإطلاق

أ- وجه الجهة الخالية من الزناد نحو الأرض.
ب- ضع رجلك اليمنى على اليسرى.
ج- لتغيير الجهة قم باتخاذ وضعية الاستلقاء على البطن ثم انحني نحو الجهة الأخرى وضع رجلك اليسرى على اليمنى.

وضع رجل على أخرى يوفر قدر أكبر من الثبات.

تأكد من أن عقب السلاح مرفوع بشكل جيد على الكتف.

٧. وضعية الاستلقاء على الظهر

أ- تصل لهذه الوضعية بعد المرور بوضعية الجلوس.
ب- استقلي على ظهرك وأبقي ركبك مرفوعة ، الرجل يجب أن تكون بعيدة.
ج- أبقي البندقة على الجانب.
د- وجه السلاح نحو الوسط.

هذه الوضعية مثالية عندما تريد الانخفاض للأسفل.

لبندقية يجب أن تبقى على الجانب للحصول على دقة أكبر عند الجزء السلفي من السلاح

٥. وضعية الاستلقاء على البطن

أ- استلقي على بطنك
ب- ضع رجلك اليمنى على اليسرى (أن كنت تستخدم اليمين) أو أرخي قدميك على طرف الرجل مع اتجاه الأصابع للخارج.

التدريب على AK

ابو صالح

نصيحة أخيرة عند إطلاق النار ، دائما ضع ذقنك على عكس موضع عقب السلاح. لا تدع صوت السلاح يخيفك بأنك قد جرحت وجهك. تذكر أن الدقة مهمة.

إذا لقد وصلنا لنهاية سلسلة التدريب على سلاح AK. أتمنى أن تكون هذه السلسلة قد نفعتكم و تساعدكم على قتال أعداء الله.

القادم : المسدس

التدريب على المسدس اليدوي

أبو صالح

الشكل 1.0

الشكل 1.1

الشكل 1.2

الشكل 1.3

الشكل 1.4

الشكل 1.5

في هذه الحلقة من مدرسة المسدسات OSJ، فإننا سوف نتحدث عن طريقة استخدام المسدس. أول شيء يجب أن تعرفه عن المسدسات هو أنها تختلف ولكل منها طريقة استخدام خاصة بها. والفروق الرئيسية هي في عملية سلامة الرافعة، وإطلاق المجلة، والتفكيك. للتدريب الأساسي، اخترنا مسدس لماكاروف الروسي. سوف نبحث في كيفية فتح بندقية، وكيفية تركيبها بشكل صحيح، واستخدامها في المواقف المختلفة.

أجزاء المسدس كاملة

تعليمات التفكيك

١. ادفع رافعة السلامة للأسفل.
٢. أخرج المجلة من خلال دفع المقبض للخارج.
٣. اسحب أسفل الجسر مع ابقائه مسترخيا إما إلى اليمين أو اليسار.
٤. اسحب القاعدة للخلف، إرفعها، وادفعها إلى الأمام واثني المرود.

معسكر تدريب

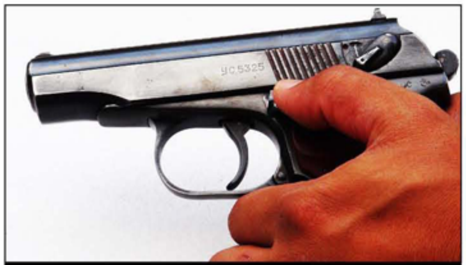
المجاهد يتدرب في معسكرات اليمن

الشكل 1.7

الشكل 1.6

٦. عندما تكون القاعدة في يدك، ادفع إلى أعلى رافعة السلامة حتى تخرج.
٧. اخرج المطرقة. لوضع كل شيء معا مرة أخرى، اتبع الخطوات المذكورة أعلاه الى الوراء في ترتيبها على وجه الدقة.

الغرض من المزلاج



الشكل 1.8

عندما تصل إلى الرصاصة الأخيرة، فإن القاعدة تتراجع ولن تتحرك إلى الأمام حتى تضغط على المزلاج إلى الأسفل. عندما ترجع القاعدة للخلف فهذا يشير إلى لك إلى تجهيز المجلة التالية.

وضعية الذارع

كما هو مبين في الشكل أدناه، فإن مطلق النار يستخدم تقنية الذراع المستقيم، مما يعطي المزيد من السيطرة على الارتداد، وتقنية خفظ الذراع ، مما يتيح مزيدا الحرية لمطلق النار. مع هذا الأسلوب الأخير، تأكد من أن ذراعك الداعمة صلبة و الذراع مستقيمة تماما. إلى الهدف، وتميل رأسك ضد الكتف ذراعك الرئيسي.

الشكل 2.0

الشكل 1.9

ملاحظة

في الغالب حمل المسدس قد يختلف بين الفرق في الدقة وعدم دقة. ينبغي أن تكون قبضة يدك مباشرة تحت نهاية المسدس لمنع مزيد من الارتداد. إذا كان لديك مسدس صغير الذي في الصورة، قبضة المسدس يجب ان تكون في يدك الرئيسية. مع الدعم من جهة، ووضع الابهام على الإبهام الأخرى، اعمل على التفاف بقية أصابعك فوق يدك الداعمة. إذا كان لديك مسدس كبير، فمن الأفضل وضع جزء من اليد تحت مجلة المسدس والبقية ملفوفة على اليد الداعمة.

وضعية اطلاق النار

في الصور أدناه، وسوف تجد وضعيات اطلاق النار المختلفة التي يمكن أن تستخدم في تبادل لاطلاق النار. في حرب المدن، هناك عدد لا نهاية له من الوضعيات. يمكن ان يتم تعلمها من أي تدريب على الفيديو أو المواقع. اذا نظرتم الى التدريب لدينا مشاركة مع مجموعة حزب العدالة والتنمية، ويمكن أن تستخدم لمواقف تظهر هناك من مسدس.

ملاحظة

الصور المبينة أعلاه تعرض كيفية المشي بهدوء

أسفل أو لأعلى؟

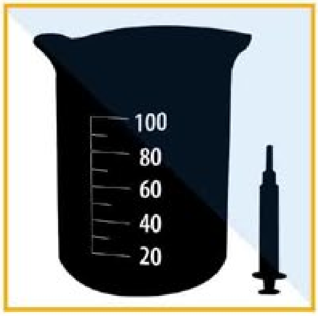
القوات الخاصة في جميع أنحاء العالم لديهم أساليبهم الخاصة عندما يتعلق الأمر بالسير بالمسدس. الأميركيون على سبيل المثال، عندما يحمل المسدس، يميل إلى أن يكون إلى الأسفل أثناء المشي. البعض يفضل أن يكون يشير إلى الارتفاع. طريقة أخرى فعالة على السير بالمسدس هي توجيهه إلى الأمام مباشرة.

نصائح أبو صالح

- كما يتضح في الصورة ٥، إطلاق النار من الجانب يكون أكثر آمنا حيث يظهر جزء قليل من جسدك.
- عند اطلاق النار، لا تدع صوت المسدس يجعلك تتحرك. حاول أن تكون مستقرا قدر الامكان لضمان أقصى قدر من الدقة.
- حاول التعود على اطلاق النار في أسرع وقت ممكن على الهدف دون النظر إلى أسفل. في بعض الأحيان في المعركة بالاسلحة النارية، لن يكون هناك وقت ونسبة المشاعدة منخفضة.

صناعة بيروكسيد الاسيتون

د. خطير



صناعة بيروكسيد الاسيتون

لماذا بيروكسيد الاسيتون؟

بيروكسيد الاسيتون مادة متفجرة مشهورة جدا لسهولة تصنيعها و توفرها بكثيرة. لصناعة بيروكسيد الاسيتون تحتاج إلى H_2O_2، الأسيتون ، وحامض الكبريتيك أو حمض الهيدروكلوريك.

ما هي الفوائد؟

- سهل التصنيع.
- مكوناته متوفرة بكثرة.

ما هي السلبيات؟

- بيروكسيد الاسيتون يتبخر إذا ترك في درجة حرارة الغرفة. ولذلك ينبغي أن يستخدم في غضون أيام قليلة من بعد التصنيع.
- لأنه حساس : بيروكسيد الاسيتون حساس و يتأثير بالاحتكاك والحرارة واللهب ، و وينبغي الحذرعند التعامل مع بيروكسيد الاسيتون.
- لا يمكن استخدامه بوصفه المادة الرئيسية ما لم يكن هناك أي مادة أخرى متوفرة.

ما هي خصائصه؟

- بلورات بيضاء.
- غير قابلة للذوبان في الماء ولكنها تذوب في الاسيتون.
- يمكن تفجيره بواسطة لهب أو قطرة من حامض الكبريتيك.
- سرعة تفجره هي ٣٧٠٠ - ٥٢٠٠ م / ث.
- ابتدائي التفجير (يستخدم كمتفجرات اولية لتفجير الرئيسية)
- وينبغي أن تصنع بكميات صغيرة بسبب حساسيتها.

المكونات

- هيدروجين البروكسيد
- الاسيتون
- حامض الكبريتيك أو حمض الهيدروكلوريك

مهم

بيروكسيد الاسيتون حساس جدا مما يجعل تصنيع كميات كبيرة منه خطر كبير.

تذكر

إذا كان بيروكسيد الاسيتون جاهزا فعليك أن تستخدمه في غضون أيام لأن أي تأخير سوف يؤدي لنتائج سيئة.

الاستشهاديين الفلسطينيين :

كثير من الاستشهاديين في فلسطين يستخدمون بيروكسيد الاسيتون ولكن ليس كمادة أولية ولكن كمساعد في التفجير.

من أين نحصل على المكونات؟

أ. مكونات بيروكسيد الهيدروجين :

بروكسيد الهيدروجين (H2O2) له العديد من الاستخدامات. يباع دون وصفة طبية في الصيدليات ومخازن الأدوية كمطهر للجروح. عادة ما يكون تركيزه 3 ٪، وأحيانا 6 ٪. كما يستخدم H2O2 في تبييض الشعر لهذا يتواجد في صالونات تصفيف الشعر والتجميل. لتبييض الشعر يتوفر في التركيزات التالية : 6 ٪ و 12 ٪ و 18 ٪. H2O2 يتوفر في تركيزات أعلى ولكن من الصعب الحصول عليها.H2O2 النقي متقلب جدا ومتفجر. في شكله النقي يتم استخدامه كوقود للصواريخ. في تركيزات أعلى من 70٪، قد يكون مختلط مع H2O2 الوقود العضوي مثل الدقيق أو الحبة السوداء لتصنيع عبوة ناسفة.

أحيانا لا تكون نسبة التركيز مكتوبة على الزجاجة. ستكون موجودة على شكل مقدار. عليك أن لا تخلط بينه وبين النسبة المئوية. على سبيل المثال ، إذا كان مكتوبا أن بروكسيد الهيدروجين هو 10 مقدار لا يعني هذا أن تركيزه 10 ٪.

المقدار يشير إلى كمية الأوكسجين التي صدرت من H2O2. سيكون ل1ml مثال على تركيز H2O2 3 ٪ والمطلق 10ML من الأكسجين. وبالتالي ستكون الدرجة 10. انظر الجدول 1.0.

يمكن الحصول على H2O2في أماكن أخرى مثل المتاجر حيث يتم استخدامه على شكل مطهر ومحلات الزراعة المائية.

ب. مكونات الأسيتون :

الاسيتون هو سائل واضح ومتبخر ذو رائحة قوية. ينبغي أن يوضع في وعاء مغلق حتى لا يتبخر. الاسيتون هو مذيب قوي ، ويستخدم على نطاق واسع في الصناعة. على سبيل المثال في الولايات المتحدة ، من حيث الحجم ، الأسيتون هو من أكثر المواد الكيميائية الصناعية استخداما في عملية الإنتاج. متوفر دون وصفة طبية في محلات التجميل ومحلات الأجهزة. في محلات التجميل يستخدم كمزيل لطلاء الأظافر. ومع ذلك ، يجب ان تنظر إلى قائمة المكونات للتأكد من أنها تتضمن الأسيتون لأنه من الممكن أن تستخدم مذيبات أخرى مثل الأسيتات. إذا لم تجد الأسيتون وبدلا من ذلك وجدت الأسيتات ، يجب عليك البحث في مكان آخر. إذا كان الأسيتون موجود في قائمة المكونات ، سوف تحتاج إلى إجراء تجربة لاختبار ما إذا كان مزيل طلاء الأظافر هو المناسب لتصنيع بيروكسيد الاسيتون لأن بعض المكونات الأخرى قد تتداخل مع ردة الفعل.

ج. مكونات أخرى :

حمض الكبريتيك متوفر في تركيزات منخفضة في بطاريات السيارات. تستطيع استخدام مياه بطارية جديدة أو مستعملة ولكن البطارية الجديدة تحتوي على قدر أقل من الملوثات. للحصول على التركيز ، يتم غليه حتى يصل إلى 10 / 1 من الحجم الأصلي. ينبغي أن تترك حمض الكبريتيك المركز بدرجة عاليه. هو متاح أيضا كمنظف. يمكن استخدام حمض الهيدروكلوريك كبديل لحامض الكبريتيك. وهو متوفرا كمنظف ويمكن أن يباع باسم حمض كلور الماء.

قليل من العلم :

تسمى كربونات الصوديوم برماد الصودا و تتوفر في المتاجر و البقالات،كما أنها تستخدم للتنظيف. يمكنك استبدالها ببيكربونات الصوديوم وهو مسحوق الخبز.

قليل من العلم :

الزراعة المائية هي عملية زراعة النباتات في الرمال أو سائل مع إضافة المواد الغذائية دون استخدام التربة.

المقدار	H_2O_2
10	3%
20	6%
40	12%

جدول رقم 1.0 Table 1.0

إشارة:

الاسيتون متوفر أيضا على نطاق واسع في المتاجر. في الولايات المتحدة على سبيل المثال ، يمكن العثور عليه في أماكن مثل هوم ديبوت، وسيرز وول مارت. الاسيتون أيضا متوفر في محلات الدهان لأنه عنصر هام في العديد من الدهانات.

صورة رقم 1.0

كل المكونات التي سوف تحتاج إليها تظهر في الصورة. ما لا يظهر هنا هو ما يمكنك اختياره لعمل التجربة.

صورة رقم 1.0

تذكر

لعمل محلول كربونات الصوديوم ، قم بمزج كربونات الصوديوم مع الماء كما هو موضح في الخطوة ٧.

مـهـم

تأكد من ارتداء معدات السلامة الخاصة بك التي تشمل القفازات والنظارات الواقية. إذا كان شعرك طويلا ، قم بربطة للخلف. إذا تلطخت يديك بأي نوع من المواد الكيميائية قم بغسلها على الفور. بعد الانتهاء من التجربة ، قم بغسل المنطقة كاملة وجميع العناصر المستخدمة.

التحضيرات :

القاعدة هي استخدام 6 أضعاف الكمية من الاسيتون الخالص مع H2O2 النقي. إذا كنت تستخدم 100 ٪ H2O2 ‎,20ml سوف تضيف إليها 100٪ 120ml الأسيتون. يتم إضافة الحمض لتسهيل التفاعل. ل 3 ٪ H2O2 : استخدم 50 ml H2O2 + 9ml H2O2الأسيتون 10+ - 20ml من حمض الكبريتيك. انظر الجدول أدناه للحصول على 1.1 التفاصيل.

سوف تحتاج إلى الدورق الزجاجي، والمياه المثلجة (حمام بارد) وميزان الحرارة.

1. إضافة الكمية اللازمة من الاسيتون وفقا لتركيز H2O2 كما هو مبين في الشكل 1.1. ارجع الى الجدول 1.1 لمعرفة طريقة الإضافة.
2. صب H2O2 في الدورق.

إشارة

للوقاية الإضافية ، احتفظ بأجزاء كبيرة من قطع الثلج في حمام بارد وذلك للحفاظ على درجة الحرارة الباردة.

	3% H_2O_2	6% H_2O_2	18% H_2O_2	30% H_2O_2
H_2O_2	50ml	50ml	50ml	50ml
الأستون	9ml	18ml	54ml	90ml
حمض الكبريتيك	10-20ml	20ml	20ml	20ml

Table 1.1
الجدول رقم 1.1

الجدول رقم 1.1 :

القاعدة هي استخدام 6 أضعاف الكمية من الاسيتون الخالص مع H2O2 النقي.

• الكميات المذكورة أعلاه لحامض الكبريتيك 98 ٪. إذا كنت تستخدم ضعف التركيز ، قم بزيادة كمية الحمض. يمكنك أيضا استبدال حمض الكبريتيك بحمض الهيدروكلوريك.

الشكل 1.3

الشكل 1.4

الشكل 1.5

عند استخدام الدورق في حمام بارد ، لا تبعد عينيك عن ميزان الحرارة. تذكر أن 40 درجة مئوية هي الحد الأقصى.

3. أضف حامض الكبريتيك قطرة تلو قطرة بالقطارة. في الشكل 1.3 ، قم بتنقية حامض الكبريتيك من الزجاج ، وصبه في الدورق في الشكل 1.4.
4. أثناء عملية إضافة الحمض، حافظ على الحرارة داخل المحلول. ينبغي أن تبقى الكأس في حمام بارد طوال الوقت. يجب أن يبقى في درجة حرارة أقل من 40 درجة مئوية. إذا وصلت درجة الحرارة إلى 40 درجة مئوية ، ضع الدورق في حمام بارد حتى تنخفض درجة الحرارة. انظر الشكل 1.5. يجب أن تبقى درجة الحرارة ما بين 30 درجة مئوية و 40 درجة مئوية.
5. عند بدء تشكل البلورات البيضاء ، أخرجه من الحمام البارد. انظر الشكل 1.6.

الشكل 1.6

6. جهز المصفاة على شكل مخروط ثم ضعه على الإبريق.

مـهـم

عند الوصول إلى الخطوة 4، تأكد من التحريك بشكل متكرر من أسفل الكأس وحول المياه الباردة. إذا كنت لا تفعل ذلك بسرعة كافية، فإن الجزيئات سوف تشحن و تتطاير.

تذكر

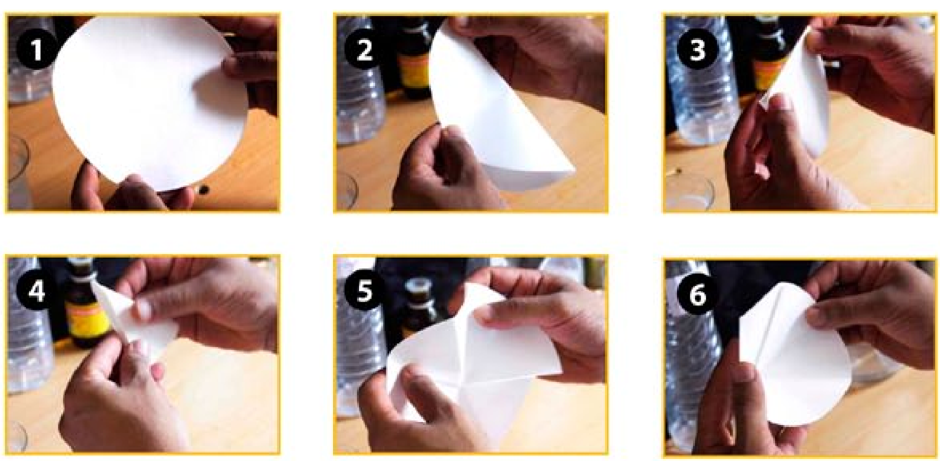
في الخطوة 5، من المهم أن تبقي الخليط في الماء حتى بدء تشكيل بلورات بيضاء. لا بأس أن تخرجه أحيانا من الحمام البارد لمعرفة ما اذا كانت البلورات قد تشكلت أم لا.

قليل من العلم

إذا واجهت مشكلة حصول شحناة في الجسيمات ، لن تنفجر الكأس لانها داخل الماء والماء يمنع الجزيئات من لمس بعضها البعض ، مما يتسبب في حدوث الانفجار.

إشارة

طي المصفاة في هذه التجربة نحن نستخدم المصفاة العادية. مصفاة القهوة الكبيرة قد تؤدي نفس الغرض. لجعلها صالحة للاستخدام في التجربة، اتبع الخطوات الست السهلة.



الشكل 1.7

الشكل 1.8

الشكل 1.9

لمعلوماتك

في هذه التجربة استخدمنا 20ml من 6) H_2O_2 ٪ تركيز) ، 7.2ml من الاسيتون وحمض الكبريتيك 10ML فقط للتجربة، يعرض الجدول 1.1 الكميات التي سوف يقوم باستخدامها.

7. لأن حمض الكبريتيك يفجر بيروكسيد الاسيتون ، يجب إزالت الحمض قبل تجفيف البلورات. هنا نحن بحاجة لصنع محلول كربونات الصوديوم. للقيام بذلك ، خذ جرامين من كربونات الصوديوم وضعه في زجاجة بلاستيكية. بعد ذلك ، صب 100ML من الماء وأغلق الزجاجة بإحكام. هز الزجاجة جيدا لبضع ثوان. ضع الزجاجة على جنب حتى نصل إلى الخطوة 11.
8. صب بيروكسيد الاسيتون في مصفاة القهوة كما هو مبين في الشكل 2.0.
9. بعد صب الخليط في المصفاة ، ضع ورقة قياس الحمض في الخليط.

تذكر

إذا لم يكن لديك قمع الزجاج يمكنك وضع مرشح على الوعاء الزجاجي كما هو موضح في الشكل 2.1. صب الخليط ببطء بحيث لا يمزق المصفاة. الشيء أفعل نفس الشيء عند إضافة محلول كربونات الصوديوم.

لمعلوماتك

الصورة 2.0

استخدمنا هنا 2 ٪ من كربونات الصوديوم مع الماء بنسبة 98 ٪، والنسب المئوية لا يجب أن تكون مثلها بالضبط.

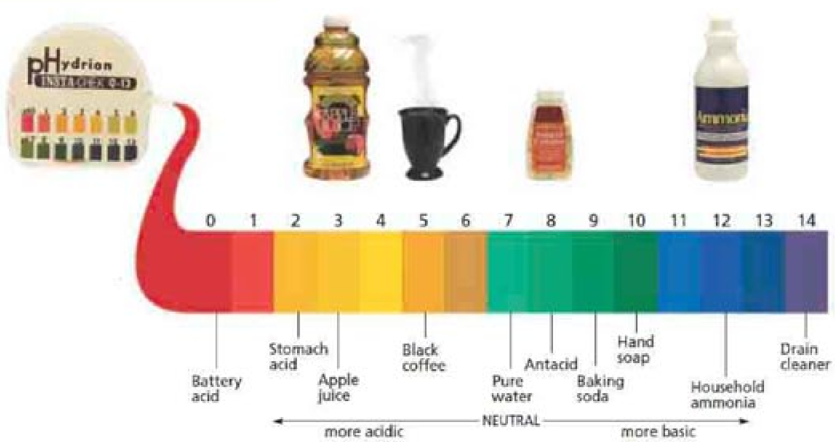
الشكل 2.1

الشكل 2.0

قليل من العلم

الصورة 2.2

يمكن تحديد الرقم الهيدروجيني للمادة عن طريق غمس قطعة من ورق قياس الحمض فيه ومقارنة الناتج مع ميزان الألوان الموجود.



التفجير بالتحكم عن بعد

د. خطير

التفجير بالتحكم عن بعد

مستوى المهارة: مبتدئ

جهاز التفجير عن بعد يمكن أن يستخدم بالعديد من الأساليب. في العدد الأول من حرِّض ناقش الشيخ ق ج التفجير عن طريق الساعة. هذا هو، تقوم بتوقيت الساعة، التي ترتبط بسلك مع القنبلة. عندما يتم يصل الوقت الذي اخترته الى الساعة، تنفجر القنبلة. هذه هي الطريقة المثلى إذا كنت تحاول التفجير في مناطق بعيدة. الجانب السلبي هو أنك تكون غير مدرك تماما للوضع على الارض الذي قد يتطلب منك تفجير فوري أو لا. الحل هو ادخال العنصر البشري في السيطرة على التوقيت. في هذا القسم، سوف نستكشف كيفية صنع جهاز تفجير عن بعد.

للتجربة، نقوم بشراء مجموعة من المنبهات للدراجة النارية التي هي في حدود سعر ١٥-٣٠ دولارا. ما سوف تحتاج لهذه التجربة هو جهاز التحكم عن بعد، المستقبل، سلك سماعة منبه، بطارية ٩V واحده أو أكثر اعتمادا حسب الحاجة، موصل بطارية ٩V، ضوء مصباح صغير، كماشة، مفك البراغي، وموقت غسالة وشريط لاصق. من المستحسن استخدام جهاز توقيت الغسالة. الغرض الرئيسي منه هو توفير السلامة للمستقبل. سوف نناقش هذا في الخطوات اللاحقة.

التحضير

١. تأخذ جهاز صوت التنبيه واقطع الأسلاك الخارجة منه. ثم افعل الشيء نفسه بالنسبة للأسلاك التي تربط المستقبل والمنبه كما رأينا في الشكل ١،٢ على الصفحة التالية. هذا سوف يبقي لك سلكين. قم بتجريد طلاء الأسلاك باستخدام كماشة. احتفظ بها جانبا.

المكونات المطلوبة

ما يلي يأتي في المربع:

- جهاز تحكم عن بعد
- جهاز استقبال
- سلك منبه صوتي

وفيما يلي منفصل:

- بطارية أو أكثر من بطاريات ٩V
- ٩V بطارية موصله ث / أسلاك
- مصباح ضوء
- كماشة
- مفك البراغي
- موقت الغسالة
- شريط لاصق

تذكر

من المهم أن نتذكر أننا نستخدم جهاز التنبيه لدراجة نارية. إذا كنت تستخدم الإنذار في السيارة، من الممكن أن لا تكون قادر على اتباع التوجيهات بشكل دقيق اعتمادا على اشتريته. فائدة استخدام تنبيه الدراجة النارية هو أنه أرخص على النقيض من أجهزة إنذار السيارة التي هي أكثر تكلفة ولكن لديها سعة أكبر.

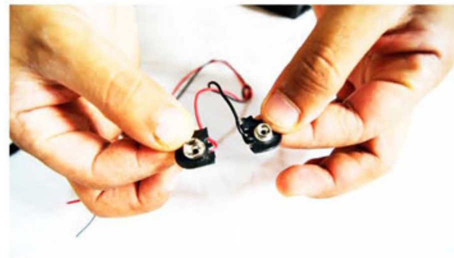
الشكل ١،٠

عرض بعض العناصر الأساسية لهذه التجربة.

الشكل 1.0

الشكل 1.9

الشكل 1.8



الشكل 2.1

الشكل 2.0

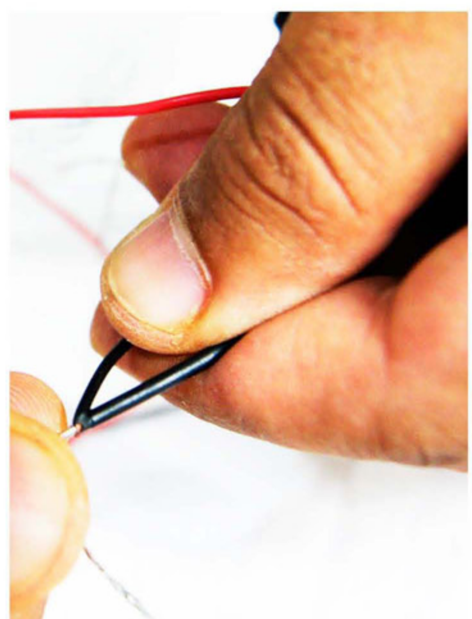
٥. اقطع ما تبقى كما في الشكل ١،٨. هذا لضمان تجنب حدوث انفجار عرضي خلال أي اتصال كهربائي غير مرغوب فيه.

٦. لف شريط لاصق حول الأسلاك.

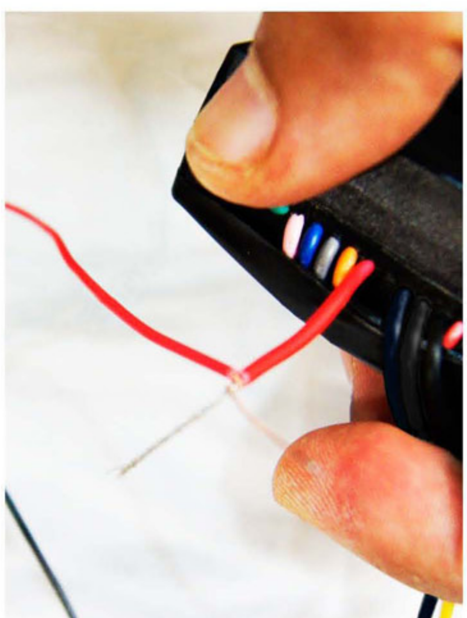
٧. إزل الطلاء من الأسلاك كما ترى في الشكل ٢،٠.

٨. اقطع اتصال بطارية ٩V كما هو مبين في الشكل ٢،١.

٩. سوف نقوم بادخال موصل البطارية وتوصيله مع جهاز الاستقبال. نفعل ذلك من خلال لف الموجب (+) بموصل البطارية إلى الموجب (+) من المتلقي. ثم لف السالب (-) لموصل البطارية إلى السالب (-) من المتلقي كما رأينا في أرقام ٢،٢ و ٢،٣.

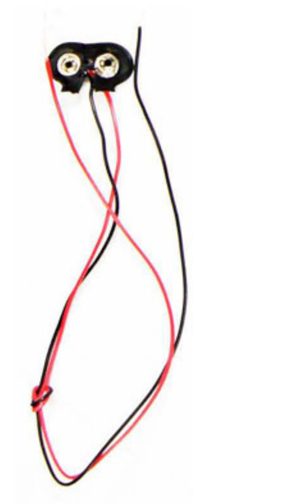


الشكل 2.3



الشكل 2.2

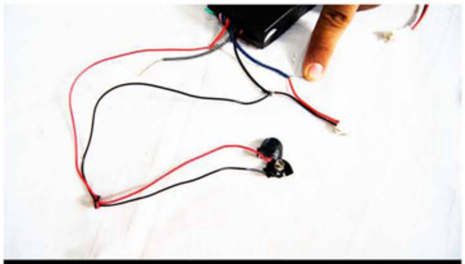
نصائح للتسوق



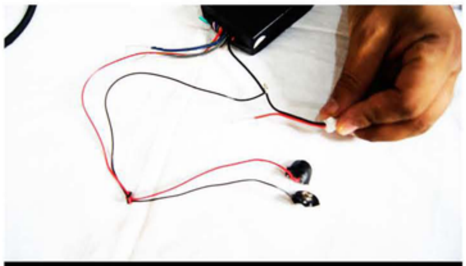
عند شراء موصل البطارية، يجب أن تأتي مع سلك قصير موجب (+) وسالب (-). يمكن أن تقوم بشراء امتدادا لأنه يساعد في لفة نهائيا.

تذكر

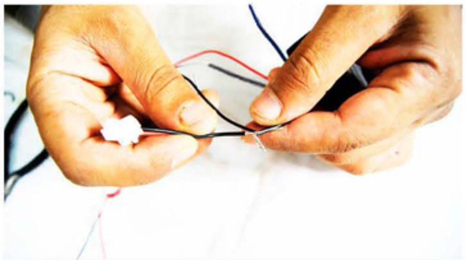
الأجهزة الإلكترونية حساسة، و يمكن أن تدمر الجهاز إذا ما تم تركيبة بشكل غير صحيح. توخى أقصى درجات الحذر لمنع حدوث أي تسرب. لا ترتدي أي أجسام معدنية. قم بارتداء الملابس التي لا تولد الكهرباء الساكنة. حافظ على الاجهزة الكهربائية الأخرى بعيدا عن منطقة العمل.



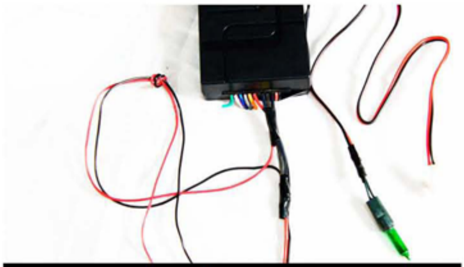
الشكل 2.6



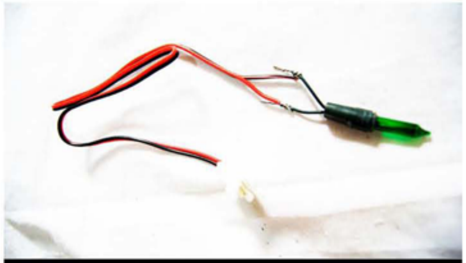
الشكل 2.5



الشكل 2.4



الشكل 2.8



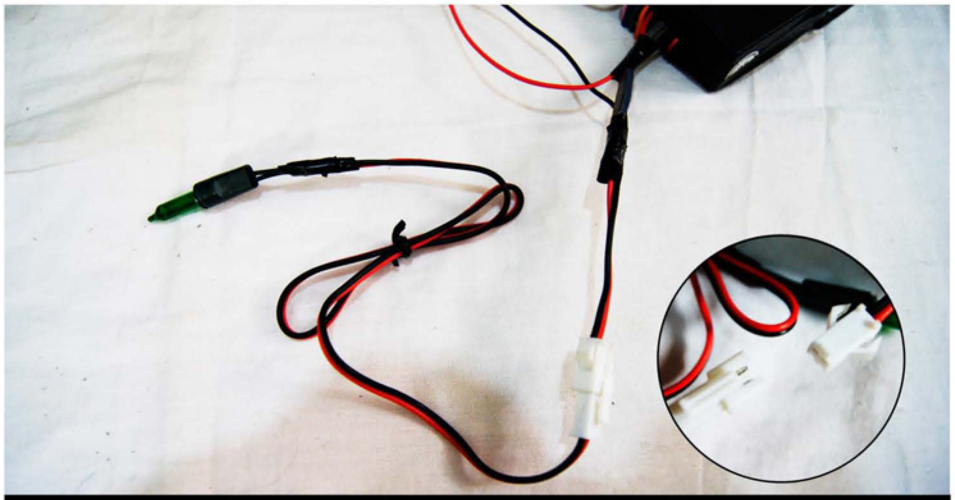
الشكل 2.7

١٠. كما هو مبين في الشكل ٢،٤ الوصله البلاستيكية التي كنا قد قطعناها سابقا من المتلقي، وملتف بها واحد من الأسلاك (لا يهم أي واحد) إلى السالب (-) لموصل البطارية والسالب (-) من المتلقي. بهذه الطريقة، يرتبط السلك القادم من الوصله البلاستيكية لتوصيل كل من البطارية والمتلقي كما يتضح في الشكل ٢،٥. ثم مع غيرها من الأسلاك من مع وصلة البلاستيك، والالتفاف عليه إما مع السلك الأزرق أو الرمادي كما هو مبين في الشكل ٢،٦ أو مع كليهما.

١١. التفاف الأسلاك من منبه الصوت الذي كنا قد قطعناه في وقت سابق مع المصباح كما يتضح في الشكل ٢،٧.

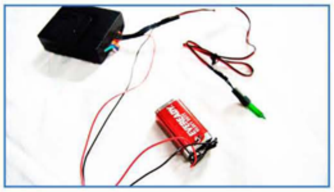
١٢. الشكل ٢،٨ يظهر شريط لاصق على ملفوف على الأسلاك المكشوفة.

١٣. اربط وصله البلاستيك الموجبة من المتلقي إلى وصلة البلاستيك السالفة مع المصباح كما هو مبين في الشكل ٢،٩ أدناه.



الشكل 2.9

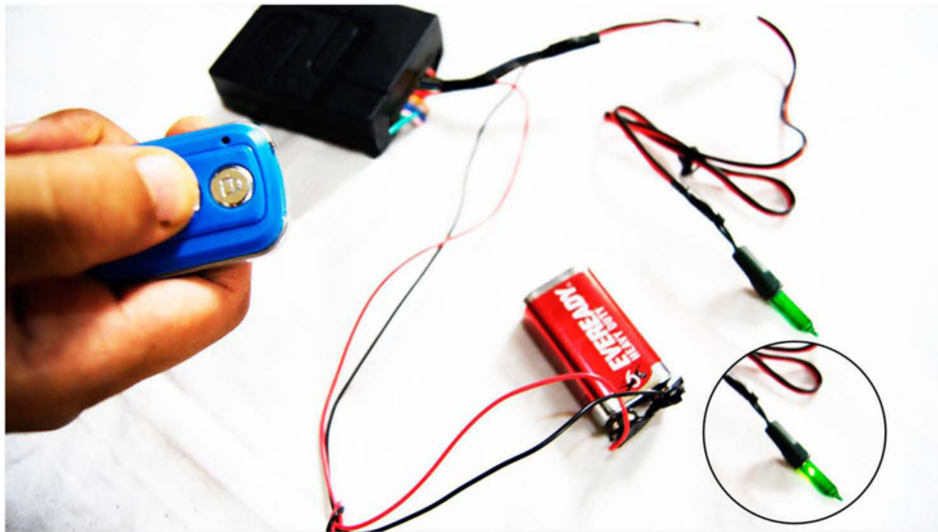
تذكر



استخدمنا مصباح لهدف التجربة

مهم

كملاحظة، سمك الاسلاك مشترك بين معظم أجهزة الإنذار من نوع ١C. بالنسبة نوع الجهاز الذي نستخدمة ، أي سمك للأسلاك بين ١C نوع ونوع ١E كافي. هناك نوع من التقاطع بين نوع السلك المفضل استخدامة و صلب السلك ، وهو أمر جيد لالتواء معا.



الشكل 3.0

الشكل 3.1

١٤. اوصل موصل البطارية إلى البطارية ٩V. اضغط على زر فتح جهاز التحكم عن بعد للاختبار. إذا كان الاتصال صحيح، فإن ضوء المصباح سوف يكون كما في الشكل ٣،٠.

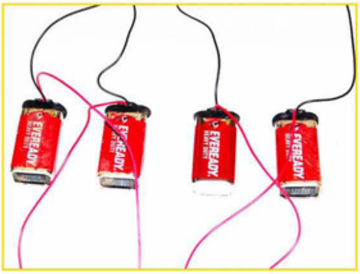
١٥. لزيادة الجهد، وزيادة عدد البطاريات. الشكل ٣،١ يوضح كيفية استخدام ثلاثة بطاريات. استخدم شريط لاصق لضمان الاستقرار في البطاريات. عند الاختبار، لاحظ الفرق في ضوء الأرقام بين ٣،٠ و ٣،١. هذه تنهي الحلقة العامة للتفجير التحكم عن بعد. وهو الآن جاهز للاستخدام ولكن هناك المزيد من الخطوات لضمان السلامة والسهولة.

لإزالة الأزرار الإضافية

لمنع حدوث تسرب للأزرار وبالتالي التسبب بتفجير غير مرغوب فيه، اتبع الصور المبينة أدناه. فك جهاز التحكم عن بعد، وأزل كافة الأزرار باستثناء الغير مفكوك، وافعل الشيء نفسه بالنسبة للأزرار على لوحة الدائرة.

الشكل 3.2

ملاحظة



لاستخدام أكثر من ثلاث بطاريات، قم بشراء وصلات أقل من عدد البطارية. وسوف الأسلاك تتبع نفس الإرشادات كما هي من قبل (أي الموجب (+) مع العكس والموجب (+) وبالعكس. والغرض من زيادة الجهد هو لأن المصباح يتطلب المزيد من الامبير، والبطاريات الاضافية من شأنها أن تفعل ذلك.

نصائح للتسوق

النموذج المبين أعلاه على هوائي جهاز التحكم عن بعد. الهوائي يعزز نطاق التغطية ويعطيه ما يقرب من ١٥٠ متر في الهواء الطلق.

الشكل 3.4

الشكل 3.3

باستخدام جهاز توقيت الغسالة

يتم استخدام موقت الغسالة للحفاظ على سلامة المستقبل، هو ما يبقي الدائرة على اتصال أو غير اتصال مع الموقت.

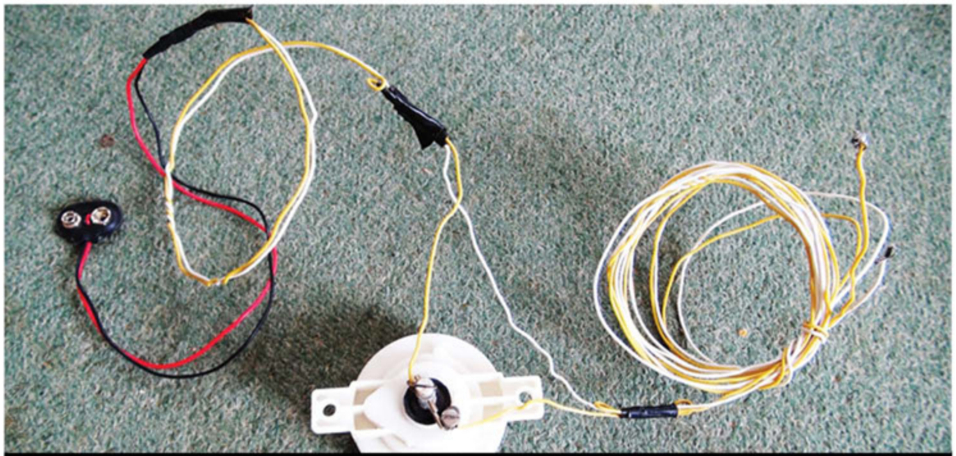
الموقت المبين في الشكل ٣،٣ يقوم بإعطاء مهلة لمدة خمس دقائق.

إعداد

١.المسمار في جهاز ضبط الوقت كما هو موضح في الشكل ٣،٤.

٢.يتم قطع السلك الأصفر الذي يقوم بالنقل من موصل البطارية إلى المتلقي في وسطه. يتم توصيل واحد من نهاية السلك على المسمار، ويتم توصيل الطرف الآخر لقضيب معدني خارج من مقبض الباب. الموقت في هذا الجهاز هو بمثابة فاصل من الدائرة. ارجع إلى الشكل ٣،٥ أدناه.

٣.اربط الأسلاك كما هو موضح في الشكل ٣،٥ (الأبيض هو السالب (-) والاصفر هو الموجب (+)). لاحظ أن الانخفاض يجب أن يكون في الموجب (+). ذلك لأن السلبي - يمكن أن يتم استخدامة من قبل عدد كبير من الاجهزة - مثل الاحتكاك - وهذا يمكن أن يسبب انفجار عرضي. ولذلك ينبغي أن يلف بشريط لاصق.



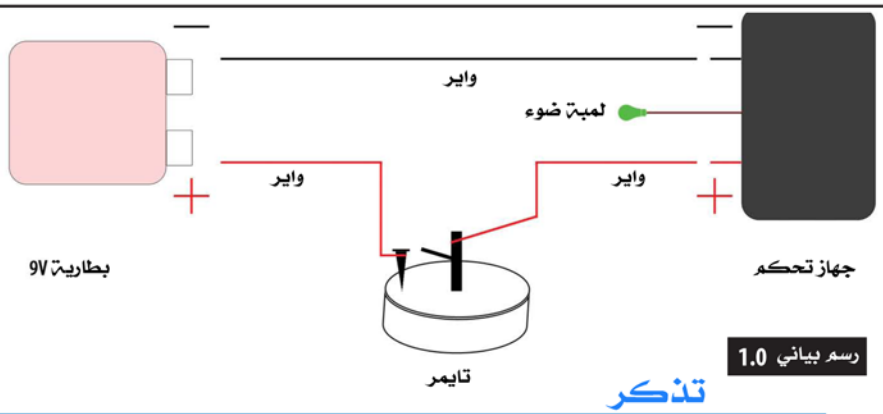
الشكل 3.5

قليل من العلم

السلامة التى يوفرها موقت الغسالة هو فقط عندما يكون جهاز التحكم الذي في يدك هو سبب الانفجار.

مهم

يمكن أن تنفجر القنابل عن طريق الخطأ عندما لا يكون هناك موقت. يمكن أن يكون ذلك بسبب الاحتكاك الذي يكون كافيا لتفجير الجهاز. اعطي اهتماما خاصا لهذا التحذير في الصفحة ٢٥.



رسم بياني 1.0

تذكر

في الرسم التوضيحي ١.٠ أعلاه، يتم توصيل الموجب (+) من البطارية إلى المسمار في حين يتم توصيل الموجب (+) من المتلقي إلى القضيب المعدني. متصلا من البطارية مباشرة إلى سلبي سلبي (-) (-) من المتلقي.

خطوات لاستخدام الموقت مع انفجار عبوة ناسفة (العبوات الناسفة)

عند وضع مؤقت مع العبوات الناسفة في مكان الهدف

أ. أدر مفتاح جهاز ضبط الوقت إلى الوقت الملائم.

ب. صل البطارية.

ج. ضعه في مكان الهدف وابتعد.

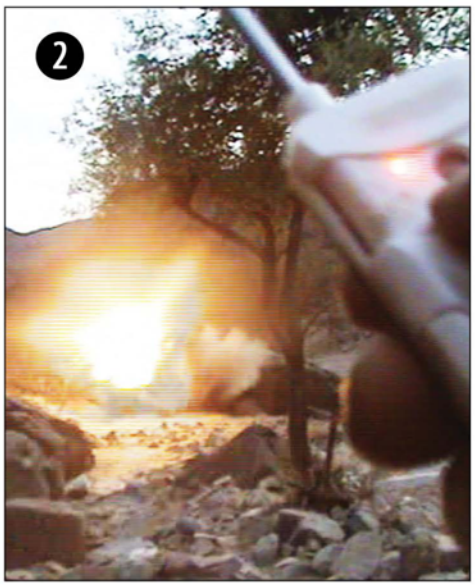
إذا كنت تريد تفكيك العبوة الناسفة اتبع الخطوات التالية

أ. حول قضيب معدني عن الموقت من أجل قطع الدائرة.

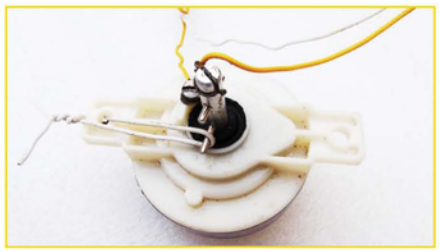
ب. افصل البطارية.

اختبارنا

في هذه التجربة، كان المجاهد بعيد حوالي ٧٠ مترا عن القنبلة في منطقة مفتوحة. المدينة ليست منطقة مفتوحة حتى تكون على مرمى البصر.



ملاحظة



اذا كنت تصنع القنبلة بعيدا عن الهدف، اربط سلك صغير في الموقت وحول القضيب معدني لمنعه من النقل. عند الوصول إلى الهدف، ببساطة إزل الأسلاك عن الموقت وسيواصل العمل.

نصائح الدكتور خطير

• اتبع التعليمات بعناية في مجال المتفجرات. يمكن للخطأ الاول أن يكون الأخير.

• بعض مجموعات أجهزة التحكم عن بعد تتكون من إثنين؛ قم بتدمير واحد منهم لاحتياطات السلامة فمن الممكن أن شخصا ما قد يضغط على الزر بطريق الخطأ، مما يسبب في حدوث انفجار.

• وأخيرا، وأسلم شيء نفعله هو وصل البطارية تماما قبل وضع قنبلة في مكان الهدف.

• الرطوبة والأوساخ هي العدو للألكترونيات.

• أمن جميع الأسلاك وأحرص على أن تكون نظيفة قبل لفها معا لإجراء الاتصال.

• يمكن للرطوبة والأوساخ أن تؤدي إلى فشل التفجير.

• تأكد من أن يديك نظيفة لتجنب اتصال سيئ عند ربط الأسلاك.

• لا تربط البطاريات بالمتلقي حتى ان كنت على استعداد لوضع القنبلة في المكان المستهدف.

خلائط
البروكسيد المتفجرة

-(بروكسيد الهيدروجين او ماء الاوكسجين) –

- تعتبر هذه المادة مهمة جدا في صناعة اسهل مادة متفجرة والتي تدعى ببروكسيد الاسيتون وأيضا مادة بروكسيد الهيكسامين وبالطبع فان طرق تحضير تلك المواد المتفجرة تحتاج الى خبرة مسبقة والى قواعد معينة مثل مراقبة درجات الحرارة وغيرها ، ولكي نسهل على اخواننا المجاهدين فأصبح بالإمكان استخدام مادة بروكسيد الهيدروجين بحد ذاتها او بإضافة مواد اخرى لها وبدون معامل كيميائية او درجات حرارة - فقط قم بخلط المواد المطلوبة ووضعها في وعاء وتفجر بصاعق ، وسنسميها خلائط البروكسيد المتفجرة وللعلم فقد تم استخدام احدى خلائط بروكسيد الهيدروجين المركزة في تفجيرات انفاق لندن عام ٢٠٠٥ م - والتي قتلت اكثر من ٥٠ صليبي كافر وأفزعت جميع اجهزة المخابرات في وقتها .

خلائط بروكسيد الهيدروجين المتفجرة تتكون من شقين

أ- بروكسيد الهيدروجين المركز (ماء الاوكسجين) تركيز ٥٠ % فما فوق

ب – عنصر الوقود ويجب ان يكون لة خاصية امتصاص اضعاف وزنة من بروكسيد الهيدروجين مثل الفحم النباتى او السخام الاسود الموجود والمتراكم فى المدافى وأنابيب الاحتراق او نشارة الخشب الناعمة وغيرها من المواد مثل النشا ،،

كمثال :-

الخليط الاول (قوتة الانفجارية تبلغ ٤٢٠٠ متر فى الثانية)

٣٨ غرام سخام اسود + ٢٢٥ غرام بروكسيد هيدروجين مركز

الخليط الثانى (قوتة الانفجارية تبلغ ٥٠٠٠ متر فى الثانية)

٥٧ غرام سخام اسود + ٢٣٠ غرام بروكسيد هيدروجين مركز

قد يظن البعض ان خلائط بروكسيد الهيدروجين جديدة ولكنها قديمة بل ان بعض العلماء لهم براءة اختراع في اكتشاف هذة الخلائط المتفجرة منذ الاربعينات والستينات من القرن الفائت ولكن نظرا لندرة استخدامها كمتفجرات عسكرية تستخدمها الجيوش فقد دفنت في بطون الكتب والمكتبات العسكرية ومنها هذة الخلائط لبروكسيد الهيدروجين والتي اضيفت لها مواد مثل الذرة والطحين والجليسيرين والكحول بنسب معينة فأصبحت مادة متفجرة وتفجر بصاعق

وتصنف خلائط بروكسيد الهيدروجين المركز كمتفجرات سائلة او عجينية مثلها مثل النتروجليسيرين والنتروغليكول المتفجرتين والتي يصنع منها الديناميت

75% hydrogen peroxide (90%), and 25% fine sawdust,

76.8% hydrogen peroxide (90%), and 23.2% wood pulp

Hydrogen peroxide solution	75
Corn flour	25

Hydrogen peroxide solution	66.8
Oily aluminum dust	31.7
Alcohol	1.5

خلائط متفجرة العنصر الاساسي فيها مادة بروكسيد الهيدروجين المركزة

(11) بروكسيد هيدروجين HO_2O تركيز 100٪ 100 ملعقة + نترات الأمونيوم تركيز 100٪

120 غرام + اسيتون 99٪ تركيز 50 ملعقة.

النترات على الهيدروجين اعلما يذوب وبعد ذلك نضيف

الأسيتون وهو يذوب باقي النترات الأمونيوم اذا اضفنا

بودرة المنيوم 40g يعطي قوة أكثر

(12) بروكسيد الهيدروجين H_2O_2 88 ملعقة + جليسرين 12 ملعقة

(11) بروكسيد مركز 3 غ + فلفل أسود 1غ أو فلفل أحمر 1غ أسمه جداً
الخليط (C6)

(8)

(12) بروكسيد مركز 3 غ + غسيل فل طبيعي 1غ

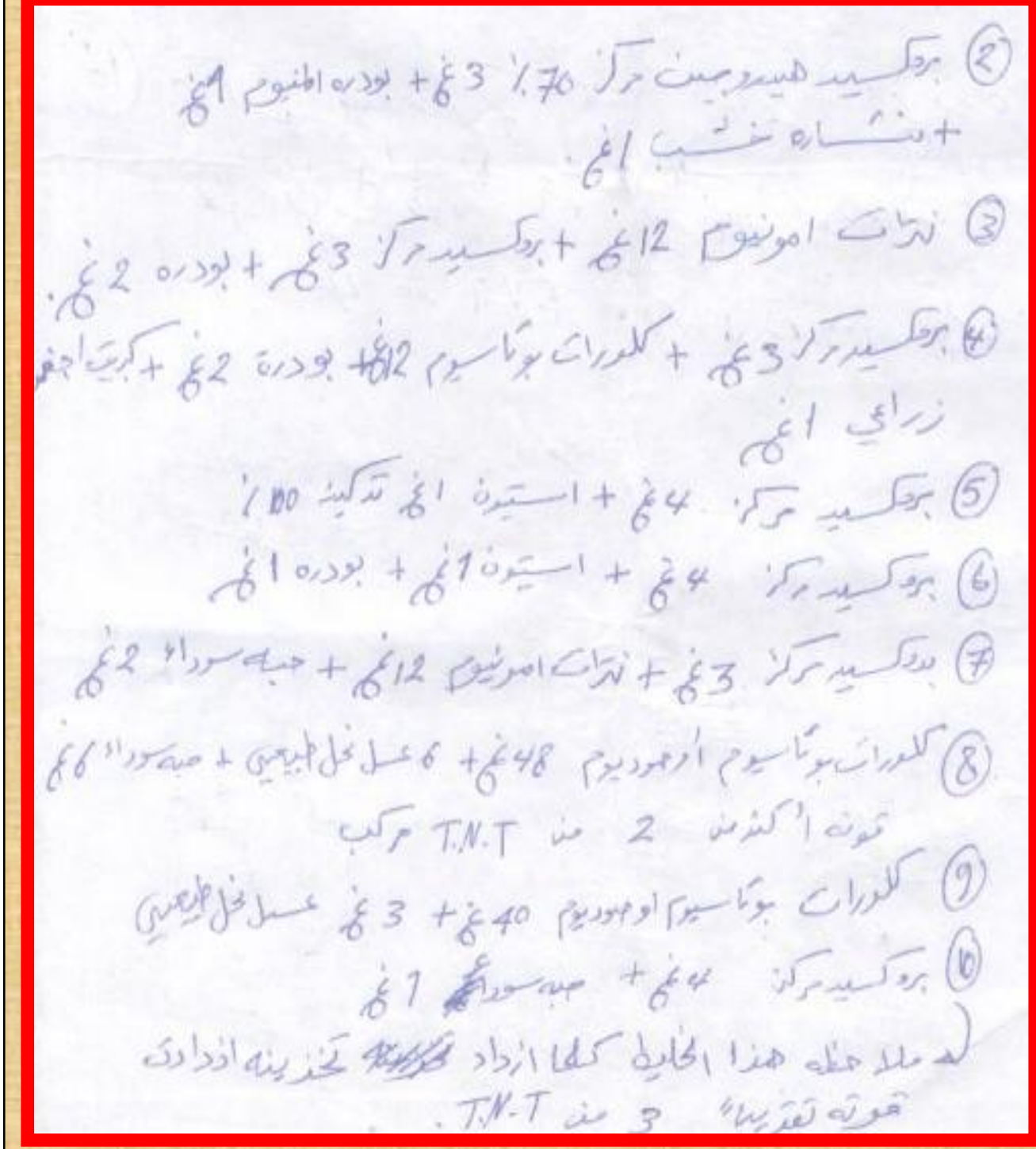
(13) بروكسيد مركز 4 غ + فلفل أسود أو أحمر 1غ

(14) نترات أمونيوم (مجهول) + فلفل أسود أو أحمر (مجهول)
جرب بالأحمر وانفجر وكان الفجاره ضعيف والسبب
أن النسب كانت غير صحيحة. انشأ الله سوف نجرب

(15) بروكسيد مركز 3 غ + غسيل فل طبيعي 1غ + نشا، خشب مطحونه
ومغربلة ومحمصة قوته أكثر من 2 (T.N.T)

(16) بروكسيد هيدروجين مركز 70% 4 غ + 1غ ذره مطحون [illegible]
هذا الخليط قوي جداً، حساس جداً، قوته حوالي ما شاء الله
4 من T.N.T ، ويمكن ان تصنع منه صاعق 1 غ.

ملاحظة/ البادئة يحتاج الى ضغط دائماً.
المنشط = مركب



② بروكسيد هيدروجين تركيز 70٪ 3غ + بودرة المنيوم 1غ
+ نشاره خشب 1غ.

③ نترات امونيوم 12غ + بروكسيد تركيز 3غ + بودرة 2غ.

④ بروكسيد تركيز 3غ + كلورات بوتاسيوم 12غ + بودرة 2غ + كبريت احمر
زراعي 1غ

⑤ بروكسيد تركيز 4غ + استيون 1غ تذكية 100٪

⑥ بروكسيد تركيز 4غ + استيون 1غ + بودرة 1غ

⑦ بروكسيد تركيز 3غ + نترات امونيوم 12غ + حبة سودا 2غ

⑧ كلورات بوتاسيوم او بيرمنجنات 48غ + 6 عسل نحل طبيعي + حبة سودا 6غ
تعتبر اكثر من 2 من T.N.T مركب

⑨ كلورات بوتاسيوم او بيرمنجنات 40غ + 3غ عسل نحل طبيعي

⑩ بروكسيد تركيز 4غ + حبة سودا 1غ

ملاحظة هذا الخليط كلما ازداد تخذينه ازدادت قوته تفجيرا 3 من T.N.T.

كما نشاهد ان الخلائط كثيرة ولكن سوف نختار الخليط الاسهل والمجرب وأيضا سنعتمد تركيز ٥٠% لبروكسيد الهيدروجين نظرا لان الحصول على تراكيز اعلى تعتبر صعبة على المجاهدين

خليط بروكسيد الهيدروجين المتفجر الاسهل والذى يتكون من :-

١- بروكسيد الهيدروجين يباع في الصيدليات كـــ (مطهر الجروح) **H2O2**

+

٢- بودرة الالمنيوم (يمكن استخدام نشارة الالمنيوم ولكن يفضل الناعمة جدا)

(اخترنا بودرة الالمنيوم لأنها الافضل والمجربة)

(معلومات عن هذا الخليط المتفجر)

هذا الخليط المتفجر تصل قوته الانفجارية تقريبا من خلال التجربة الى مابين ٣٠٠٠ م/ث الى ٦٠٠٠م/ ث – وهذة القوة مقاربة لقوة مادة الـ TNT المتفجرة ،،

وتصبح اكثر قوة كلما ارتفع تركيز بروكسيد الهيدروجين الى ما فوق الـ ٥٠ %

وبما ان هذه المواد غير متوفرة بشكلها المطلوب
كـ بروكسيد الهيدروجين المتوفر في الصيدليات
كمطهر للجروح ولكنة بتركيز خفيف جدا يكون ما
بين ٣% و ٦% و ٩% كاقصى حد - وهذا ليس
ما نريدة في خليطنا- فالمطلوب في خليطنا
المتفجر تركيز ٥٠ % وما فوق لضمان انفجار
قوي- وحتى صعوبة الحصول على بودرة الالمنيوم
بشكلها الناعم - فالصفحات القادمة تشرح
بالتفصيل الممل كيفية الحصول على المواد بشكلها
المطلوب من حولنا وبشكل لا يثير الشبهات)

- اقتباس من موسوعة الثمر المستطاب في فنون الارهاب -

مادة بروكسيد الهيدروجين (HYDOGEN PEROXIDE)

chemical formula:- (H_2O_2)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذة المادة :-

١ - اول فائدة واهمها استخدام هذة المادة في صناعة مادة بروكسيد الاسيتون المتفجرة التي تستخدم في الصواعق التى تفجر الشحنات المتفجرة .

٢ - ايضا من فوائدها انها تستخدم كمادة متفجرة بحد ذاتها عندما تكون مركزة ولكن بظروف معينة مثل اضافة بعض المواد وسوف نفرد موضوع كامل لمتفجرات البروكسيد .

بروكسيد الهيدروجين مطهر للجروح ويباع في الصيدليات بتركيز خفيف وله عدة تراكيز مرتفعة

وتجده فى محلات كوافير النساء لجعل الشعر لونه اشقر

وتباع في محلات المستلزمات الطبية والمعامل الكيميائية ومستلزمات عيادة الاسنان .

(بروكسيد الهيدروجين له عدة تراكيز و متؤفر في الصيدليات واكثرها شيوعا هو بتركيز ٣% او ٦% ولا شبهة في شراءها من الصيدليات كمطهر للجروح)

ومعني ان تركيز بروكسيد الهيدروجين ٣% ان بروكسيد الهيدروجين موجود بنسبة ٣% و٩٧% ماء ، ولان هذا التركيز لا ينفع في صناعة متفجراتنا وحتى وان استخدمنا فانة يعطينا نتائج ضعيفة ومتعبة ولذلك يجب علينا رفع تركيزة ويتم رفع تركيزة بواسطة تبخير الماء وسوف يتبقى بروكسيد الهيدروجين المركز وهو المطلوب

وبما ان درجة غليان بروكسيد الهيدروجين ما بين ١٠٠ الى ١٥٠ وهي قريبة من نفس درجة غليان الماء فاذا سخنا بروكسيد الهيدروجين الغير مركز لدرجة ١٠٠ سوف يتبخر الماء وفي نفس الوقت سوف يتبخر بروكسيد الهيدروجين اذا لن نستفيد شئ

ولذلك فان افضل طريقة لرفع تركيز بروكسيد الهيدروجين هي ؟؟؟؟؟؟

الطريقة ببساطة هي تسخين بروكسيد الهيدروجين الغير مركز على درجة حرارة من ٧٠ الى ٩٠ سي نعم ستطول فترة التسخين قليلا ولكنة افضل من ان نغلية لدرجة غليانة هنا سوف نضمن تركيز مناسب للبروكسيد ولان افضل تركيز هو ٣٠% والتركيز الذي معنا هو ٣% - يجب ان يتم الغليان على هذا النحو التالي

اتبع هذه الطريقة الحسابية السهلة :-

اضرب الكمية الموجودة معك وهي مثلا ٦٠٠ مللتر على التركيز الموجود معك وهو ٣% ، اى بمعني ادق أضرب ٦٠٠ × ٣ = ١٨٠٠

ثم اقسم الناتج على التركيز الذي تريدة

١٨٠٠ ÷ ٣٠ = ٦٠ ملل بروكسيد هيدروجين تركيز ٣٠ % (وهو المطلوب لصناعة بعض المتفجرات) .

اهم المواد المطلوبة لعملية رفع تركيز بروكسيد الهيدروجين المخفف: -

١- نجهز بايركس زجاجي كالذي بالصورة يتسع لـ **١٠٠٠ ملل مثلا**
وفائدة البايركس عن غيرة **انة مقاوم للحرارة لفترات طويلة جدا** .

٢ - ميزان حراري لقياس حرارة البروكسيد

٣ -ونجهز فرن كهربائي (**hotplate**) او سخان كهربائي

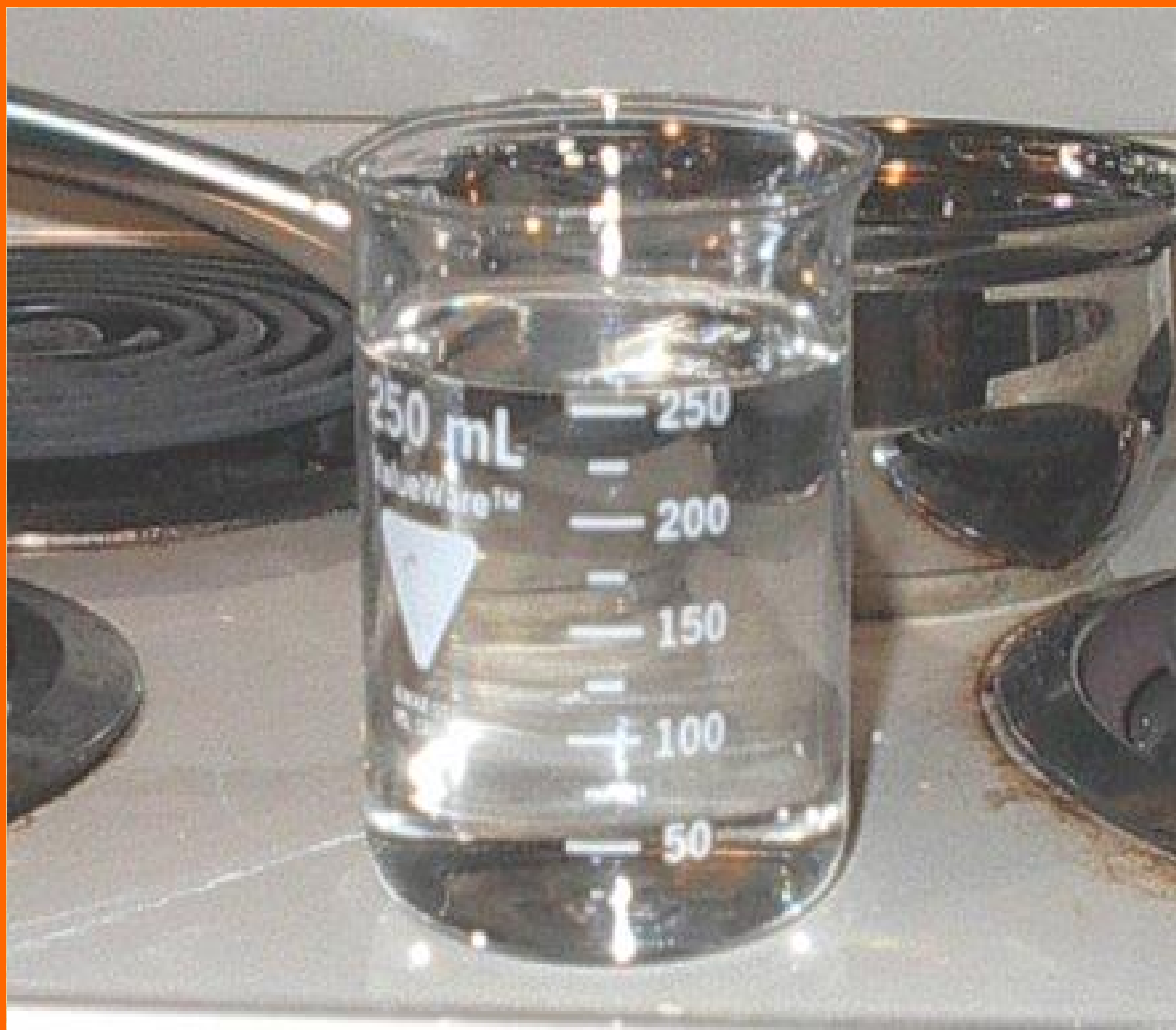
طريقة رفع تركيز بروكسيد الهيدروجين المخفف (**بشكل عملي**) : -

نضع ٦٠٠ ملل من بروكسيد الهيدروجين بتركيز ٣ % في الكاس الزجاجي ونضع الكاس الزجاجي فوق الفرن الكهربائي ونضع مقياس الحرارة مغمورا في البروكسيد الغير مركز لكي نحدد درجة الحرارة التي نريدها وهي ٧٠ درجة للتبخير كما بينا سابقا ،،

وتتم موازنة الحرارة على ٧٠ درجة :- بواسطة غمر الميزان الحراري بداخل البروكسيد المخفف **وهكذا كلما ارتفعت الحرارة فوق ٧٠ درجة خفض حرارة الفرن الى ان تهبط الى ٦٠ او ٥٠ ثم ارفع حرارة الفرن لتصل الى ٧٠ درجة وهكذا المهم ان لاتتجاوز الحرارة الـ ٩٠ درجة ،،** واستمر في التبخير الى ان تصبحت كمية البروكسيد الذي تبخر **٦٠ ملل** ثم نبعد الكاس الزجاجي من فوق الفرن الكهربائي و اصبح لدينا الان بروكسيد هيدروجين تركيز **٣٠ %** . **وهو المطلوب وهنالك طرق تتبع نفس المبدأ تشرح تباعا**

ونظرا لعدم توفر الفرن الكهربائى فى بعض الاماكن وايضا لانة غالى الثمن على المجاهد الفقير الى الله ،، هذا طرق متعددة لتسخين البروكسيد ولكن الفكرة والمبدأ واحد وهي تبخير الماء الموجود في بروكسيد الهيدروجين القليل التركيز على درجة حرارة ٧٠ * ولاتتجاوز الـ ٩٠ درجة ويتم التبخير بواسطة التسخين للبروكسيد الهيدروجين الغير مركز والصورة تغني عن الكلام

وهذا مثال تطبيقي اخر :- على طريقة تركيز بروكسيد الهيدروجين المتوفر في الصيدليات كمطهر للجروح وهو بتركيز ٣% وسوف نجعل نسبة تركيزة ٢٥ % **فقط اخي المجاهد اتبع الطريقة بحذافيرها وركز في الشرح .**



اولا جهز كمية ٢٥٠ ملل من بروكسيد الهيدروجين تركيز ٣% ، وطبعا تجد في كل قارورة مطهر للجروح في الغالب كمية ١٠٠ملل يعني جهز قاروتين ونصف واسكب الكمية المجهزة في بايركس يستحمل درجات الحرارة او أي وعاء اخر حديدي او غيرة كالذي سيأتي في الصورة التالية

لكيفية حساب كم تبخر من الماء قم بهذه العملية الحسابية السابقة الذكر لدينا كمية ٢٥٠ ملل من بروكسيد الهيدروجين ذو تركيز ٣% قم بقسمة الكمية على ثمانية ،، بمعنى ادق اضرب الكمية الموجودة معك وهي ٢٥٠ مللتر في التركيز الموجود معك وهو ٣% .

وتكون كالتالى :- أضرب ٢٥٠ × ٣ = ٧٥٠

ثم اقسم الناتج على التركيز الذى تريد الحصول علية

٧٥٠ ÷ ٢٥ = ٣٠ ملل بروكسيد هيدروجين تركيز ٢٥ % (المطلوب)

اذا يجب ان نستمر في التسخين وتبخير الماء الى ان يتبقى معنا من البروكسيد حوالى ٣٠ ملل عندها يكون لدينا بروكسيد هيدروجين تركيز ٢٥% تقريبا

جهز البوتاجاز الحراري

(المتوفر فى كل بيت)

يتبع الشرح المصور

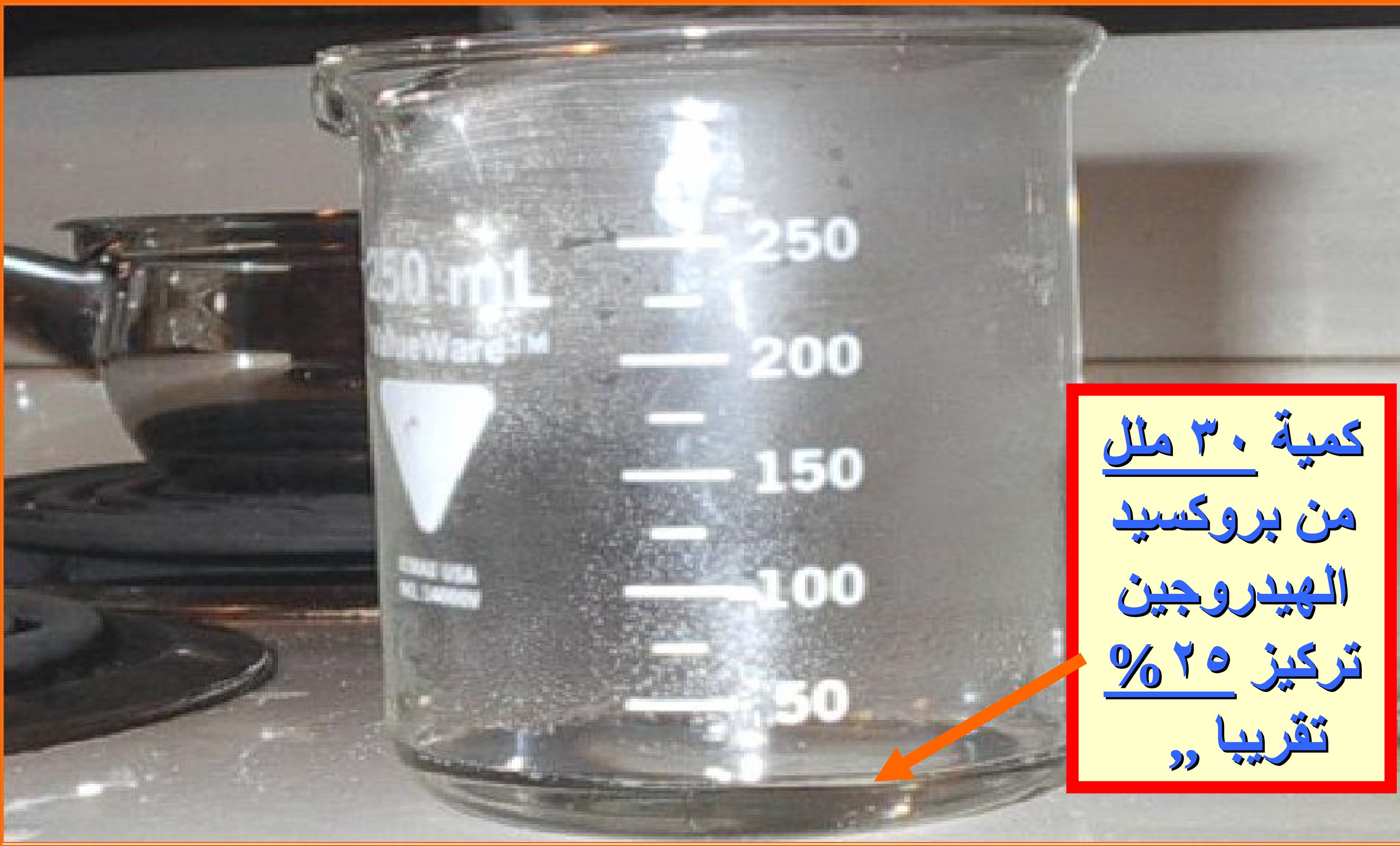
كما تكلمنا سابقا نفس الاسلوب الاول وهو بوضع الكمية المطلوبة من البروكسيد الغير مركز في كاس زجاجي او أي وعاء اخر يستحمل درجة الحرارة وسنستخدم هنا وعاء حديدي ثم نضع الوعاء فوق الفرن الكهربائي او البوتجاز وهو المستخدم هنا حسب الامكانيات ونحن هنا وضعنا اكثر من تجربة واكثر من اسلوب ونضع مقياس الحرارة مغمورا في البروكسيد الغير مركز لكي نحدد درجة الحرارة التي نريدها وهيا ٧٠ درجة للتبخير

لاننا قمنا بحساب الكمية المراد تسخينها وايضا الكمية المفروض ان تبقي من البروكسيد وهيا ٣٠ ملل تقريبا لذا هنا لم نستخدم مقياس الحرارة فقط سخنا بلطف وكل فترة قم بوقف الحرارة وسكب مافي الوعاء الي وعاء بة مقياس حتي تعرف كم تبخر من الماء فان وصلت للـ٣٠ ملل الكمية اصبح لديك ٣٠ ملل برزكسيد هيدروجين تركيز ٢٥% اما ان كانت الكمية اكثر من ٣٠ ملل فاعد البروكسيد الى الوعاء واعد الكرة مرة اخرى بواسطة البوتجاز وهكذا ارجو ان تكون وصلت الفكرة ويمكن استخدام المقياس فهو غير مكلف وهو افضل حتي تعرف درجة الحرارة الناتجة من البوتجاز حتي لايتبخر البروكسيد مع الماء لابد ان يتم التسخين على درجة ٧٠ درجة و٩٠ درجة .

الصورة تبين غليان البروكسيد وتبخر الماء وكلما ترتفع درجة الحرارة فوق ٨٠ درجة لاتنسى اخي المجاهد اخفض درجة الحرارة والي ان تنزل الحرارة اقل من ٨٠ درجة اعد التسخين (**بمعنى يكون التسخين بلطف**) **وهكذا الي ان تتبخر الكمية المطلوبة من الماء**

<u>الصورة تبين</u> **بعد ٢٠ دقيقة من التسخين الخفيف وتبخر الكمية الكبرى من الماء وتبقي بروكسيد الهيدروجين المركز .**

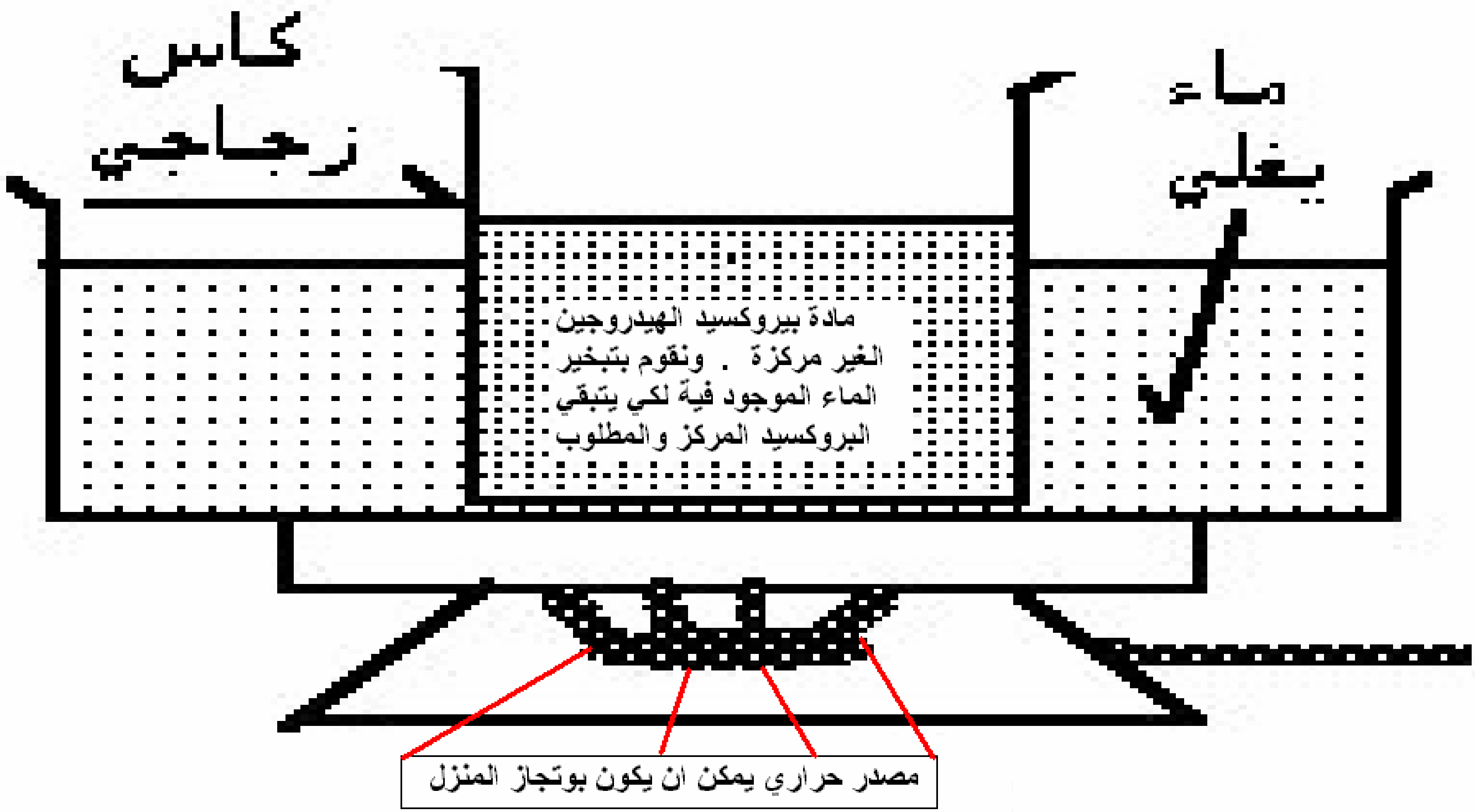
بعد تبخر الماء من كمية **٢٥٠ ملل** من بروكسيد الهيدروجين الغير مركز وتبقى **٣٠ ملل** من بروكسيد الهيدروجين تركيز **٢٥ %** تقريبا



كما قلنا سابقا فان بروكسيد الهيدروجين المركز مادة تتفاعل مع المواد العضوية وحارقة لها لذا لاحظ اخي المجاهد تأثير بروكسيد الهيدروجين ذو التركيز ٢٥ % واذا حصل ولمست هذة المادة فقد بغسلها بالماء والصابون لمدة دقائق وسوف تؤلمك بشكل خفيف لمدة ٨ ساعات تقريبا ، ولكن الخوف الحقيقي هنا ان هذه المادة عندما تصيب الجلد تصبح كالوشم ولذلك احذر اخي المجاهد فهيا تعتبر دليل جنائي عليك .

اسلوب اخر ولكنة بطئ نوعا ما ولكنة اسلوب جيد لمن يملك الوقت الوفير

شكل مبسط لشرح عملية التبخير بواسطة الماء المغلى يتبع الشرح المصور



الشرح العملى لهذه الطريقة وتشرح تباعا

هذا الوعاء المبتكر من
علبة اناناس مفرغة يوضع
فيها البيركس حتى يثبت في
الحمام المائي عند التسخين

(**تنبية**) يجب ان يكون
البيركس مرقم لمعرفة
كم تبخر من الماء

البيركس المقاوم للحرارة وقد وضع بة البروكسيد
ذو التركيز القليل ويوضع في الوعاء الذي بجانبه
(<u>وعاء الاناناس</u>) حتى يثبت في الحمام المائي
الحار ثم يوضع وعاء علبة الاناناس بما في في
الحمام الحار الذي بدورة يوضع فوق البوتاجاز

ملاحظة :- يمكن وضع البيركس مباشرة على نار البوتاجاز المهم ان لاتتعدى درجة التسخين ٧٠ الى ٨٠ درجة وتمت موازنة الحرارة باستخدام الميزان المائى بوضعه بداخل البيركس وعند ارتفاع حرارة البوتاجاز فوق ٨٠ درجة يتم خفض حرارة البوتجاز وعند هبوطها يتم رفع الحرارة وهكذا الى ان تتبخر الكمية المطلوبة من الماء ليتبقى البروكسيد المركز

يمكن استخدام هذا الاسلوب وهو الحمام المائي الساخن لانة سهل الصنع ويؤفر مصدر حرارى متواصل للفترة المطلوبة

طريقة اخرى تعددت الطرق والاساليب والهدف واحد :

مرة اخرى للتذكير طريقة حساب كمية التبخير المطلوبة لبروكسيد الهيدروجين المخفف لمعرفة التركيز المرتفع المطلوب .

======================================

مثلا لديك لتر من مادة بروكسيد الهيدروجين تركيز ٣٧ % وتريد تركيز ٥٠ % .

اتبع هذة الطريقة الحسابية السهلة :-

اضرب الكمية الموجودة معك وهي لتر أي ١٠٠٠ مللتر في التركيز الموجود معك وهو ٣٧ % ،،،،،،،،، كالتالي :- أضرب ١٠٠٠ × ٣٧ = ٣٧٠٠٠

ثم اقسم الناتج الذي هو ٣٧٠٠٠ على التركيز الذي تريده

كالتالي :- ٣٧٠٠٠ ÷ ٥٠ = ٧٤٠ ملل .

اذا بخر اللتر من مادة بروكسيد الهيدروجين الذي معك بإحدى اساليب التبخير المشروحة سابقا الي ان يصبح لديك ٧٤٠ مللتر وهنا يصبح لديك ٧٤٠ مللتر من مادة بروكسيد الهيدروجين تركيز ٥٠ % المطلوبة .

وهكذا اتبع نفس الاسلوب الحسابى فى كل الحالات وعلى اى تركيز لديك واى تركيز تريدة

(ملاحظات مهمة بخصوص تركيز بروكسيد الهيدروجين التجارى)

١ـ مسالة كيفية القياس او الجهاز الذى سوف نستخدمه لقياس التركيز وغيرة فأسهل الطرق هي عبر نظام التدريج كالموجود فى الإناء المخبري الذي تستخدمه ـ أو من خلال سرنجة مدرجه (الابرة الطبية) تقيس بها او حتى رضاعة حليب الاطفال المدرجة ـ المهم ان يكون معروف لديك بروكسيد الهيدروجين الذى معك والذى سوف تقوم بتركيزه ،

٢ـ من خلال التجربة والمعلومات تبين ان اغلب بروكسيد الهيدروجين التجارى لايمكن رفع تركيزه فوق ٦٢ % ـ

مثال :ـ لديك بروكسيد هيدروجين تركيز ٣٠ % وأردت تركيزه فلن يزيد التركيز مهما تم تسخينه الي اكثر من ٦٢ % ـ

لان بروكسيد الهيدروجين ما فوق الـ ٧٠ الى ١٠٠ % ـ يستخدم فى وقود الصواريخ الفضائية كوقود سائل ولذلك لايتوفر بالأسواق والله اعلم

يمكن التأكد من التركيز الذى حصلنا علية من خلال المعلومات التالية وأفضلها وأسرعها باستخدام ورقة تباع الشمس – **بغمس الورقة ومشاهدة لونها وبالتالي معرفة التركيز** – **كيفية استخدام ورق تباع الشمس يتبع**

جدول معلومات عن مادة بروكسيد الهيدروجين تبعا لتركيزها

التركيز	35%	50%	70%
الاوكسجين النشيط	16.5% min	23.5% min	32.9% min
الوزن النوعي	1.133	1.196	1.288
درجة الغليان	108 C	114 C	126 C
اللزوجة	1.81	1.89	1.93
نقطة الإنجماد	-33 C	-52 C	-40 C
الحموضة بواسطة ورقة تباع الشمس	2.5	1.8	0.5

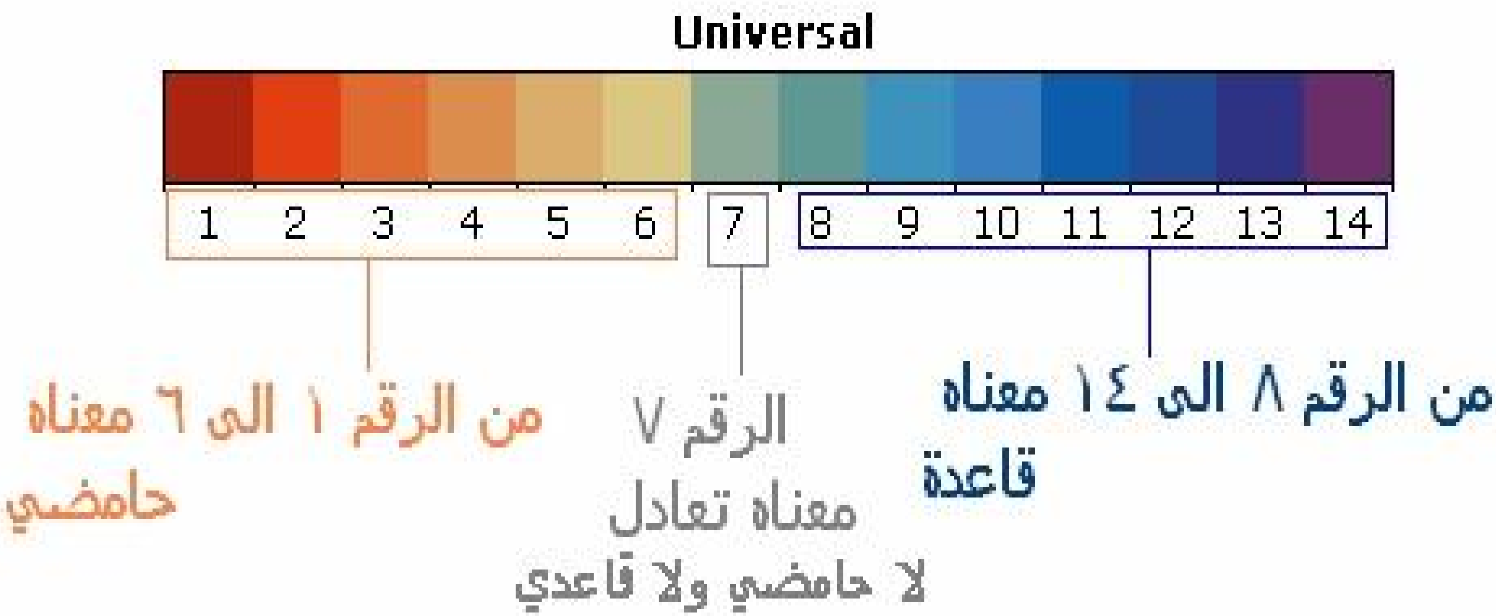
سوال :- فى بعض التجارب يطلب منا معرفة درجة حموضة المادة او السائل الذى نحضرة كيف يتم ذلك ؟؟؟؟

الجواب :- اولا طريقة الكشف عن الحامضية أو القاعدية باستخدام ورق الشمس او ما يطلق علية ورق عباد الشمس (تباع الشمس) أو PH !!

اذهب الى اماكن بيع الكيماويات المستخدمة فى التحاليل ونقول نريد علبة شرائط بول تحتوى على PH يعنى الحموضة - فإذا نظرت اليها ستجد بها ثلاث خانات رأسية الخانة الثالثة ستجد كلمة بى اتش لونها الاول فيها برتقالى خفيف (رقم ٥) وهى درجة من درجات الحمضى بحيث اذا غمست الشريط وأصبحت الخانه الثالثه لونها البرتقالى المصفر (رقم ٦) فهو حمضى ايضا ولكنه اخف درجات الحمضى وإذا اصبح اكثر احمرارا فهذا يدل على شدة حامضية المحلول ثم بعد ذلك ستجد على العلبه بداية اللون الاخضر(رقم ٧) وهذا هو المتعادل ثم بعد ذلك الاخضر الغامق (رقم ٨) وهو بداية القلوى ثم بعد ذلك الاخضر المزرق (رقم ٩) وهو الاشد قلويه وكلما زاد اللون الازرق كلما دل على شدة قلوية المحلول وكل هذه البيانات موضحه على العلبه نفسها من رقم (٥) الحمضى مرورا برقم (٧) المتعادل حتى رقم (٩) القلوى - .**ويستخدم ورق عباد (تباع) الشمس لمعرفة وسط المحلول من حيث الحامضية والتعادل والقلوية .**

الشرح بالصور لمقياس الحموضة للتجارب الكيميائية بواسطة ورق تباع الشمس .

هذا اخواني هو مقياس الـ PH
للاحماض والقواعد



وطريقة القياس بسيطة وهي بوضع الورق وغمرها على سطح سائل التجربة حتى تتشبع الورقة- ثم نخرجها ونرى اللون ومن خلال اللون والجدول السابق نعرف درجة الحموضة للمادة التي نحضرها .

- اقتباس من موسوعة الثمر المستطاب في فنون الارهاب -

مادة بودرة الالمنيوم

ALLUMINUM POWDER

chemical formula:- (AL)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذة المادة :-

١ - اول فائدة واهمها استخدام هذة المادة كمادة مساعدة في زيادة قوة تفجير وحرارة أي تفجير وخاصة عند اضافتها مع أي مادة متفجرة وخاصة النترات بشكل عام .

٢ - من الفوائد ايضا استخدامها في تحضير الخليط الحارق للفولاذ (الثرميت) .

انواع مادة بودرة الالمنيوم المتوفرة من حولنا

شكل الالمنيوم البيتي

(القصدير المنزلي)

نشارة الالمنيوم

(تجدها تحت مناشير الالمونيوم)

شكل بودرة الالمنيوم

(الناعمة)

الطريقة الاولى (طريقة نشارة الالمنيوم المتوفرة تحت مناشير الالمنيوم)

ملاحظة مهمة بخصوص بودرة الالمنيوم : - يمكن استخدام نشارة الالمنيوم التي توجد تحت مناشير ورش الالمنيوم ولكن سوف يصبح الخليط اقل جودة ، يمكن استخدامها في الحالات الضرورية عند عدم توفر الامكانيات لعمل البودرة بشكلها الدقيق والناعم كما سيتبين لاحقا ولهذا يضل الافضل ان تكون بودرة الالمنيوم ناعمة ليسهل تماسكها مع المواد الاخرى **على العموم تعتبر هذه الطريقة للحصول على بودرة الالمنيوم من اسهل الطرق واوفرها**

الطريقة الثانية (طريقة علب المشروبات الغازية)

(ملاحظات مهمة جدا عن هذه الطريقة)

عند صناعة بودرة المنيوم بواسطة الطريقة التي سوف تشرح الان لابد ان تتم في جو مفتوح كسطح البيت مثلا او في غرفة ومع ذلك يجب اخذ جميع الاحتياطات في كلتا الحالات وهيا بارتداء كمامات حتى لأتتاثر الرئة بالغبار الناتج من عملية التحضير وايضا لبس نظارات لمنع ملامسة الغبار الناتج للعيون ولاتنسى اخي المجاهد القفازات اليدوية والتهوية الجيدة .

(ولاتنسى مكنسة صغيرة لتجيمع البودرة المفتتة)

اسهل طريقة للحصول على مادة بودرة الالمنيوم (الناعمة) .

(عملية التصنيع)

١- جهز كمية مناسبة من علب البيبسي المعدنية او علب المشروبات المنشطة المصنوعة من معدن الالمنيوم وحسب الكمية المراد الحصول عليها من مادة بودرة الالمنيوم بمعدل ١٥ غرام من كل ثلاث علب

ثم يتم طعجها او دقها بواسطة المطرقة لتصبح كتلة واحدة
كالصور التى تحت و كرر العملية على اكثر من علبة واحدة
حتى تستخلص في كل مرة كمية اكبر من بودرة الالمنيوم المطلوبة

١

٢

٢- يتم تثبيت العلب المعدنية بعد جعلها كتلة واحدة بشكل جيد بواسطة ماسك ممتاز وقوي ليسهل تفتيتها بشكل سريع وجيد بواسطة (الجلخ) الذي يتم به تنعيم الاجدر الخشنة وغيرها وصورته تحت .

٣- يتم وضع وعاء كبير مفتوح في الاتجاه المعاكس لعلب الالمنيوم المثبتة حتى حين تفتيت الالمنيوم يتجمع الالمنيوم المفتت ولا يتفرق بعيدا وليسهل جمعة حين الانتهاء كما سوف تلاحظون في الصور تحت - **ان مسالة التجميع الالمنيوم المفتت تعود لقدرتك اخي في الابتكار والمجال مفتوح ونحن وضعنا هنا احدى تلك الافكار**

الوعاء الذي تتجمع فيه بودرة الالمنيوم اثناء التفتيت بواسطة الجلخ

علب البيبسى وقد ثبتت بشكل جيد ليتم تفتيتها بشكل اسهل واسرع .

٤- طريقة تفتيت علب البيبسى المعدنية تكون بشكل متقطع حتى لا يتعطل الجلخ من كثر الاستخدام والصور تحت تشرح الاسلوب الافضل .

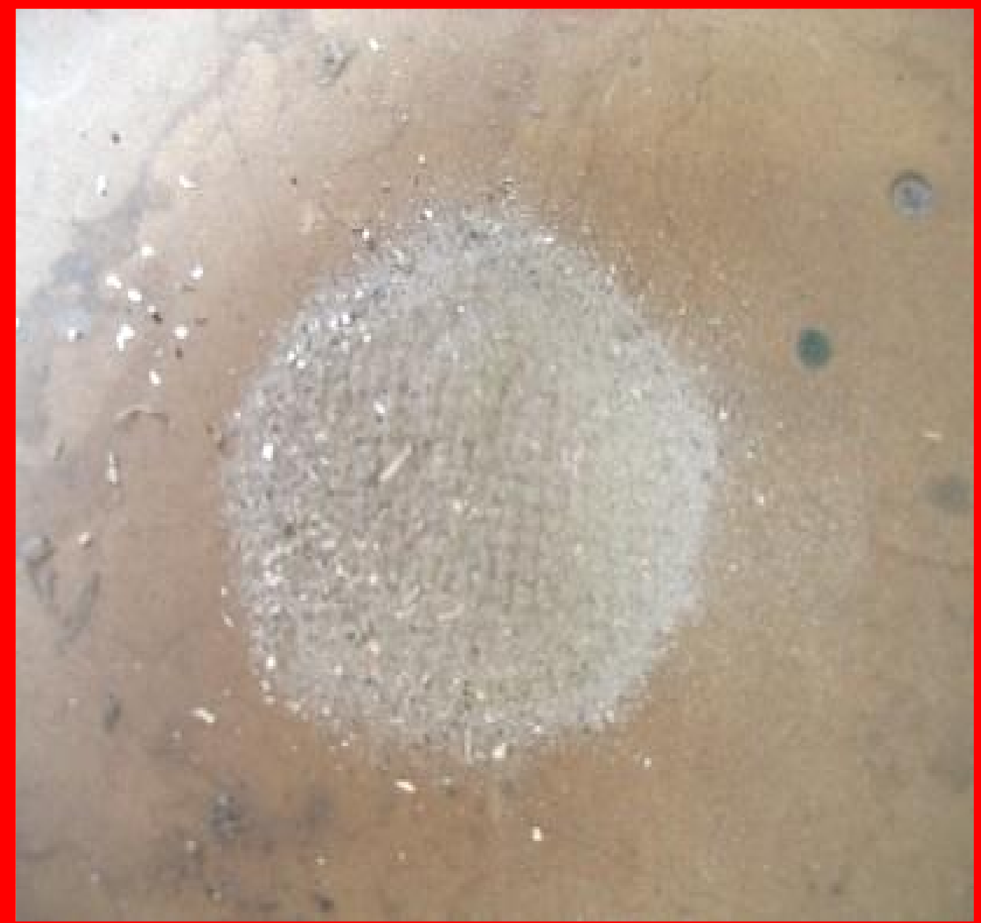
١

٢

٣

٥- الان بعد الانتهاء من تفتيت علب البيبسى اجمع بالمكنسة الصغيرة ما تفتت في جوار مكان التقطيع وايضا داخل الصندوق المفتوح وغيرة كما تلاحظ في الصور تحت .

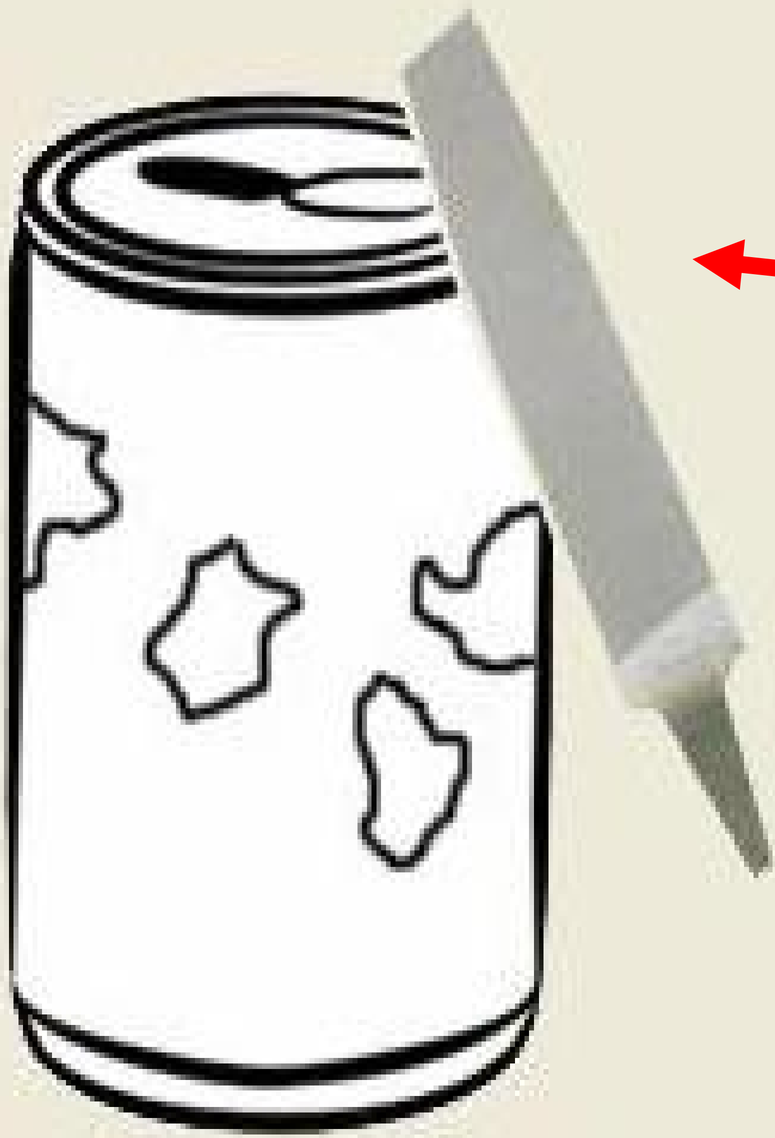
٦- ستلاحظ بعد التجميع ان هنالك **قطع كبيرة نوعا ما عن الباقي** ولكي يتم فصل البودرة الناعمة عن غيرها من القطع الكبرى **نقوم بعملية فصلها باستخدام منخل** كما ستلاحظ اخي المجاهد في الصور تحت وايضا الصور التي في الصفحات القادمة .



هنا توضيح لكيفية التنقية بواسطة المنخل الدقيق المسامات(الفتحات)

الان اصبحت لدينا بودرة المنيوم الناعمة والتي سوف نستخدمها في صناعة كثير من الخلائط المتفجرة وايضا في زيادة قوة وحرارة الخلائط المتفجرة .

ملاحظة للتذكير :- كتقدير نسبي يمكن استخلاص كمية ١٥ غرام من كل ثلاث علب بيبسى معدنية تقريبا .



ايضا يمكن استخدام مبرد يدوى لاستخلاص بودرة الالمنيوم ،، صحيح ان الطريقة لاتنتج كمية كبيرة ولكن الشئ بالشئ يذكر

الطريقة الثالثة لصناعة بودرة الألمنيوم بكميات قليلة في المنزل .

وهذه الطريقة سهلة جدا لاتلفت الانظار ولكنها متعبة نوعا ما في الانتظار فقط ،، وايضا مردودها قليل ولذلك تستخدم عند الضرورة وللحصول على كمية قليلة من بودرة الالمنيوم تفيد الاخوة الذين عليهم مراقبة امنية في دول الكفر وكما يقولون (الحاجة ام الاختراع)

المواد :-

١ - خلاط كهربائي من النوع الممتاز يستحمل الخلط الكثير ولايتلف .

٢ - ورق ألالمنيوم ويسمي عادة (ورق سلفان) او (فويل الالمنيوم) او (ورق قصدير) .

التحضير :-

١ - نقطع من ورق الألمنيوم قطع صغيرة ثم نطوي هذه القطع حتى تصبح كل قطعة بمساحة ١ سم مربع تقريباً (المهم قطع صغيرة) ونضعهم في المطحنة (الخلاط الكهربائي) .

٢ - ثم نقوم بسكب ماء في الخلاط بكمية مناسبة حتى لا يحتك محرك الخلاط بالالمنيوم فيتوقف ويتعطل عند الخلط .

يفضل ان تكون نسبة الماء يعنى ما بين ٥ سم الى ١٠ سم فى الخلاط (أى النصف)
يجب ان يتم الخلط بفترات معينة يعني شغل الخلاط وانتظر قليلا ثم اطفية ثم أشغله بعد
دقائق وهكذا حتى لا يخرب محرك الخلاط والصورة تغني عن كل شئ .

نبدأ بالطحن لمدة عدة دقائق حتى يصبح لون الخليط مائل الى اللون الفضي والصورة تغنى عن الكلام هنا .

بعد عملية الخلط نقوم بسكب ناتج الخلط الذي هو عبارة عن سائل فضي اللون في وعاء بلاستيكي كبير نوعا ما او أي وعاء شفاف .

بودرة الالمنيوم الخشنة المتبقية في الخلاط بعد سكب مافي الخلاط في وعاء بلاستيكي .

بعد وضع ناتج الخلط في وعاء بلاستيكي كبير **نصب علية كمية من الماء البارد ليست بالكثيرة** ثم نترك الوعاء ومافية لمدة يوم على اقل تقدير حتى تترسب بودرة الالمنيوم الناعمة اسفل الوعاء كما في الصورة

ثم نقوم بعملية التخلص من الماء بشكل نجعل من **بودرة الالمنيوم المترسبة تبقى اسفل الوعاء** ، يمكن استخدام قطعة قماش كمرشح ولكن يجب ان تكون مسامات القماش دقيقة وصغيرة جدا حتى تبقى البودرة فوق القماش والماء ينزل اثناء الترشيح **ثم ناخذ بودرة الالمنيوم بعد اخراجها من الوعاء ونضعها تحت اشعة الشمس حتى تجف .**

احدى طرق تجفيف بودرة الالمنيوم من الماء **باستخدام استشوار او مجفف الشعر المتوؤفر بكل سهولة في كل منزل .**

بعد التجفيف يمكن تنقيتها مرة اخرى تنقى بواسطة المنخل الدقيق المسامات لتصبح اكثر نعومة ،، وهذا اسلوب اخر للتنقية والتنخيل بمنخل حديدي .

الطريقة الرابعة وهى استخلاص بودرة الالمنيوم من الطلاء الفضي

ولكن عيبها الوحيد انه غالية الثمن لانك ستضطر لشراء علب بوية فضية بكمية كبيرة عندما تريد انتاج بودرة المنيوم بكمية كبيرة .

ان الطلاء الفضي يحتوى على الاقل من ٢٠ الى ٣٠ بالمائة من بودرة الألمنيوم والباقي سائل مذيب مثل زيت الكتان وغيرة

ان مهمتنا تتخلص فى استخلاص بودرة الالمنيوم بفصلها عن المذيب او السائل الذى تحتويه .

هنالك عدة طرق باستخدام الاسيتون (مزيل صبغ النساء) وأيضا باستخدام التينار المعروف او التربنتين

(وهذه طريقة الاستخلاص بواسطة مزيل صبغ الاظافر لدى النساء)

اولا نضع علبة الطلاء الفضى فى مكان ولاتحركة لساعات على الاقل لضمان استقرار بودرة الالمنيوم اسفل العلبة . ثم نقوم بإزالة غطاء علبة الطلاء بهدوء ونقوم بسحب ما نستطيع الطبقة العليا من الطلاء وتكون سائلة ويتم ذلك بواسطة اداء سحب يمكن استخدام قطارة الاذن المعروفة او (الابرة الطبية) فى سحب السائل – المهم ان نحاول سحب اكبر كمية من السائل ربما نسحب قليلا من بودرة الالمنيوم لايضر المهم بعد سحب اكبر كمية من السائل ثم نحضر كمية من الأسيتون (مزيل صبغ الأظافر لدى النساء) ونسكبه حتى يغطي علبة الطلاء ثم نقوم بسكب مافي علبة الطلاء في صحن واسع ونتركه في جو الغرفة ويفضل تركة في جو مفتوح وليكن مثلا سطح المنزل أو حوش المنزل ومن مميزات الأسيتون سهولة تبخره بحرارة الغرفة العادية وبالتالي بعد يومين سوف يتبخر الأسيتون وتبقى بودرة الألمنيوم الفضية وسوف تكون خشنة نوعا ما . قم بنخلها بواسطة المنخل الحديدى والصورة تغني عن الكلام وسوف يصبح لديك بودرة الألمنيوم فضية ناعمة .. تم استخلاص كمية ٤٠ غرام من بودرة الألمنيوم من كمية ٢٧٣ مللتر من الطلاء الفضى .

(شرح طرق استخلاص بودرة الالمنيوم بخلطها بالمذيبات)

أ- طريقة الحصول على بودرة الالمنيوم بإضافة نفط التربنتين او التينار او الاسيتون الذى يستعمل فى ترخيه الدهان - المهم تضيفه على بوية فضية اللون بنفس النسب و تخلطهم جيداً و تصفيهم ، خذ الراسب و اتركه حتى يجف >>

الصور التالية للتوضيح

ب- طريقة الاستخلاص بواسطة سكب الطلاء الفضي على ورق الجرائد :-

تتلخص هذه الطريقة في استخلاص بودرة المنيوم من الطلاء الفضي بسكب البوية الفضية على ورق جرائد والراسب يترك ليجف ثم تقشرة وتنقيتها بالمنخل لتصبح اكثر نعومة .

بعض الصورة لزيادة التوضيح بسكب الطلاء الفضى فوق ورق جرائد لكي تمتص الجرائد السائل وتبقي بودرة الالمنيوم فوقها كما في الصور.التالية

عندما تمتص ورق الجرائد الطلاء الفضي

للتوضيح اكثر والصورة تغني عن الكلام .

الطلاء الفضي وقد بدا بالجفاف واصبح اكثر خشونة

عملية التنقية والتنخيل بالمنخل دقيق المسامات لتصبح بودرة الالمنيوم اكثر نعومة لنحصل على اعلى جودة من هذه المادة .

الشكل النهائى لبودرة الالمنيوم الناعمة والمستخلصة من الطلاء الفضي ، وقد اصبحت جاهزة للاستخدام فى الخلائط المتفجرة .

التربنتين او التينار : هو سائل نفطي يستعمل في إرخاء (البويا) تمهيدا لاستعمالها .

طريقة استخلاص بودرة الالمنيوم الناعمة وبكميات بسيطة من الالواح المعروفة للرسم لدى الاطفال والصور والشرح القادم يوضح اكثر :-

يمكن استخلاص بودرة الالمنيوم بكميات بسيطة من لوح الرسم المعروف لدى الاطفال فهذه الألواح بالغالب يكون بداخلها كمية من بودرة الالمنيوم الناعمة جدا ويمكننا الاستفادة منها عندما نريد البودرة بكميات بسيطة ودون لفت الانظار

اذهب الى أى مكتبة او محل الالعاب واخبره - اريد السبورة السحرية
وستعرفها من شكلها ، لون الكتابة فضي وتمسح كل شئ بحركة واحدة

هنالك انواع عديدة من الالواح الرسم ولكن المطلوب هو الذى في الصورة والذى حينما ترسم تظهر الكتابة او الرسم باللون الفضي وهى الشائعة فى الالواح الرسم المقصودة

نقوم بفك لوح الرسم بعناية ونتم عملية الفك فوق قطعة ورق او جرائد حتى نستفيد من بودرة الالمنيوم عند استخراجها دون ان نفقد شئ – والصور تبين عملية الفك وسوف نشاهد وبودرة الالمنيوم الناعمة كيف تكون ناعمة

نشاهد بودرة الالمنيوم الناعمة وتكون حبيبات ناعمة جدا

وهذه البودرة هى النوع المفضل اضافتها للمواد المتفجرة .

- (بعد معرفتنا بالمواد وكيفية الحصول عليها بأسهل ما يمكن) -

الان نقوم بإعداد الخليط المتفجر والمسالة بسيطة نقوم بلبس القفازات ويفضل لبس اكثر من قفازة لضمان عدم تأثر اليدين ان تلطخت ببروكسيد الهيدروجين المركز - يمكن استخدام العصا او الملعقة للخلط – رغم تفضيل العجن ليتماسك الخليط بشكل جيد وأيضا يمكن تشكيل الخليط باى شكل نريد

يفضل ان يتم الخلط قبل التفجير بوؤقت قصير لايتعدى ٨ ساعات - حرصا على استغلال اكبر قدر من التماسك بين المادتين - نظرا لأنة كلما طال الوقت بين الخلط والتفجير يقل تماسك الخليط المتفجر

(طريقة تحضير خليط بروكسيد الهيدروجين + بودرة الالمنيوم)

ضع ١٠٢ غم من بروكسيد الهيدروجين المركز (ما فوق الـ ٥٠%) مع ١٠٨ غم من بودرة الالمينوم (نشارة الالمنيوم) واخلطهم بشكل جيد وانت ترتدي القفازات لان بروكسيد الهيدروجين حارق كـ الاحماض خاصة عندما يكون مركز لذا كن حذرا اخي

وشاهد تاثير بروكسيد الهيدروجين على اصابع اليدين بتركيز ما بين ٤٠% الي ٤٥%

(معادلة تحضير الخليط المتفجر)

3h$_2$o$_2$ + 4AL ¾ à 2AL$_2$+3H$_2$

كما نلاحظ بالصورة تحت تم عمل متفجر البروكسيد المتفجر بـ

٥٠ غرام بروكسيد هيدروجين تركيز ٥٠% + ٤٨ غرام بودرة الالمنيوم + ٢ % نوع من الصمغ وتفجيره بصاعق محرض مضاف الية كمنشط نصف غرام من مادة البيتان (PETN)

على العموم يمكن اعتماد نسبة خليطنا المتفجر بـــ

٥٠ % بروكسيد هيدروجين مركز بنسبة (٥٠ %) + ٥٠% بودرة الالمنيوم

ملاحظة : - في هذا الخليط تم استخدام **بروكسيد هيدروجين** تركيز ٥٠ %
وهو الذي اعتمد في شرحنا هذا وفي ملف مقطع الفيديو المرفق
عمليتان تفجير - الاولى تفجير ١٠٠ غرام **والتفجير الثاني كان تفجير لكمية ٨٥ غرام من نفس الخليط وبنفس النسب ,,**

(مقطع الفيديو المأخوذ من الشبكة العنكبوتية وهو مرفق ضمن هذا الملف)

ويمكن تفجير الخليط بواسطة صاعق محرض بكمية ٥ غرام ، وكلما كبر حجم الخليط يفضل اضافة جرعة منشطة بجانب الصاعق مثل تفجير خلائط نترات امونيوم

صور فيديو التفجير تباعا - لاحظ قوة الانفجار واللهب الناتج من الانفجار

وهنا تم تفجير ٨٥ غرام من هذا خليط البروكسيد المتفجر على زاوية من قطعة حديدية

ولاحظ تأثير الانفجار على معدن من الحديد بسمك واحد مليمتر - لاحظ التأثير في طرف القطعة الحديدية

١

هنا تم التفجير على هذه الزاوية من القطعة الحديدية

لاحظ كيف تمزقت هذه الزاوية من القطعة الحديدية جراء الانفجار

٢

(احدى طرق استخدام هذا الخليط المتفجر فى التنكيل باعداء الله)

ضع هذا الخليط فى عبوة محكمة (كمواسير المياه الحديدية ويمكن استخدام براميل البلاستيك القوية) ويتم التفجير بصاعق مركب أو صناعة مادة محرضة لا تقل عن ١٠ غم وعند القيام بعملية كبيرة يفضل ان يوضع الخليط المتفجر فى قدر الضغط (ضغاطة الطعام التى تستخدم فى طباخة اللحم) وعندها يصبح الانفجار اكثر دكا وعنفا لما حولة ،،

(ملاحظات مهمة بالنسبة لتطوير هذا الخليط المتفجر)

1 - يمكن اضافة النشا او أى مادة تجعل من الخليط كالبلاستيك يسهل تشكيلة كيف ما يشاء المجاهد وهنا تصبح نسبة الخليط على هذا النحو

50 % بروكسيد هيدروجين تركيز ٥٠% فما فوق

+

48 % بودرة الامنيوم +

2 % نشا ا و أى مادة لزجة حتى اللبان العربى

2 - وفى حالة عدم تؤفر الامكانية لصناعة بودرة الالمنيوم يمكن استخدام هذا الخليط المتفجر وهو عبارة عن

٨٨ ملل من بروكسيد الهيدروجين تركيز ٥٠% فما فوق

+ ١٢ ملل من الجليسيرين

(والجليسرين متؤفر بسهولة فى أي صيدلية كمرطب للجلد ولا شبهة فى شرائه)

3 - يوجد خليط مقارب للخليط المستخدم فى تفجيرات انفاق لندن (والذى كان بروكسيد هيدروجين مركز + الفلفل الاسود (الكمون) ومن خلال نظرتى لهذا الخليط ومن الناحية النظرية ربما تصل قوته الى TNT ولكن لم اجربة شخصيا- ومكونات هذا الخليط

80 غرام بروكسيد هيدروجين تركيز ٧٠%

+

20 غرام ذرة ويمكن اضافة ١٠ غرام من الطحين الى هذا الخليط المتفجر ,,

وبالنسبة للحصول على مادة الجليسيرين نقتبس من الثمر

مادة الجليسرين

GLYCERIN

chemical formula :- $C_3H_5(OH)_3$

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

١ـ اول فائدة واهمها استخدام هذة المادة في صناعة مادة متفجرة قوية تسمى (النتروجليسرين) وهذة المادة هيا اساس الديناميت المعروف .

٢ـ من الفوائد ايضا استخدامها كمادة مساعدة في تفجير بعض الخلائط المتفجرة العسكرية والشعبية كجرعة منشطة .

٣ـ تستخدم في بعض مؤقتات التفجير فهيا اذا خلطت مع مادة برمنجنات البوتاسيوم فانها تشتعل بعد ٢٠ ثانة تلقائيا كما ذكر سابقا .

الجليسرين ويباع فى الصيدليات على اساس انة مرطب للجلد ولا شبهة فى شرائه .

(طريقة استخلاص مادة الجليسرين من زيت الزيتون)

احضر كمية من زيت الزيتون وضعها في كاس بايركس او وعاء أستيل (وليس المنيوم) وسخن الكاس او الوعاء لدرجة ٥٥ مئوية ، ثم اضف لها محلول هيدروكسيد الصوديوم (الصودا الكاوية) بالتدريج مع التقليب المستمر والسريع وتستمر في اضافة الصودا الكاوية حتى تشعر بتكون مادة عجينية في الكاس او الوعاء ، عند ذلك تتوقف عن اضافة الصودا الكاوية ثم افصل السائل عن العجينة ، ان السائل هو مادة الجليسيرين وأحفظها فى علبة بلاستيكية لحين الاستخدام .

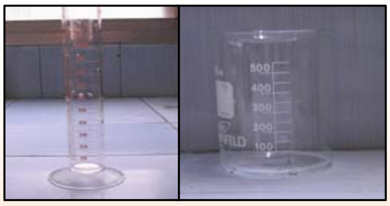
ملاحظة :- الصودا الكاوية متوفرة عند العطارين وفى محلات مواد البناء (كحبيبات بيضاء مسلكة للبواليع) وهى رخيصة الثمن –

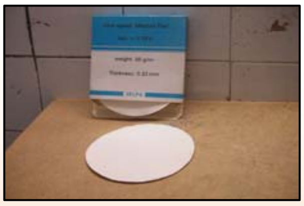
ويتم تحضير محلول من الصودا الكاوية (هيدروكسيد الصوديوم) بإذابة ١٠ او ٢٠ غرام من الصودا الكاوية لكل لتر من الماء

أبو مصعب الزرقاوي
رحمه الله
أمير تنظيم القاعدة في بلاد الرافدين و عضو مجلس شورى المجاهدين
بالجهاد ... بالجهاد
سوف تعلو
راية النصر المبين
شورى المجاهدين
لاتنسونا من خالص دعائكم في الثلث الاخير من الليل

- ***الأدوات المطلوبة :-***

1. دفتر لتسجيل الملاحظات .
2. وعاء زجاجي مدرج 300-600 مللتر عدد 2 .
3. وعاء زجاجي مدرج 100 مللتر عدد 1 .
4. ميزان حرارة .
5. سرنجة .
6. أوراق ترشيح .
7. وعاء كبير .
8. ورق فحص الحموضة (PH).


دورق مدرج


ورق ترشيح

ميزان حرارة

سرنجة

وعاء كبير

ورق فحص الحموضة

- ***المواد المطلوبة :-***

1. حمض الكبريتيك H_2SO_4 : يستخدم في تعبئة بطاريات السيارات ، ولزيادة تركيزه نقوم بغليه حتى تخرج أبخرة بيضاء .
2. فوق أكسيد الهيدروجين (الماء الأكسجيني) H_2O_2 : يستخدم كمطهر للجروح كما ويستخدم لصباغة الشعر يباع في الصيدليات وصالونات الحلاقة النسائية .
3. أسيتون : ويستخدم في إزالة المناكير عن أظافر النساء ويوجد في الصيدليات وصالونات النساء ،(متوفر في المنطقة الصناعية في رام الله يتم شراؤه ضمن القواعد الأمنية ، بشكل غير مباشر) .
4. ثلج . ملح . ماء .

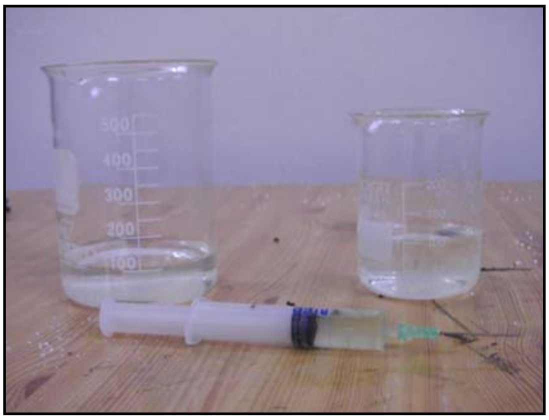
ملاحظة عند شراء كميات كبيرة من المواد يراعى استخدام ساتر قوي والتنكر والأسماء المستعارة .

- **نسب المواد المستخدمة (حجماً) : -**

المواد المستخدمة	نسبة المواد
أسيتون	1
ماء الأكسجين	1
حمض الكبريتيك	2.5 - 5 % من إجمالي الخليط

- **طريقة العمل :**

1. نقوم بوزن 100 مللتر من الأستون و100 مللتر من ماء الأكسجين و5 مللتر من حمض الكبريتيك باستخدام سرنجة.



2- نخلط 100 مللتر من الأسيتون مع 100 مللتر من ماء الأكسجين في وعاء زجاجي ونحرّك جيداً (لا يهم أيهما يضاف أولاً) ويبرّد المخلوط الناتج وذلك عن طريق وضع الإناء الذي به المخلوط في إناء أكبر يحتوي على ثلج وملح وقليل من الماء بحيث تنزل درجة الحرارة إلى ما دون 15 درجة مئوية .

ملاحظة : كون الوعاء الداخلي خفيف لذا يجب العمل على تثبيته والتأكد من أنه مستقر داخل الإناء الكبير وفي طرفه وليس في وسط الإناء الكبير (حتى لا ينقلب داخل الوعاء الكبير) .

3- أضف في البداية حمض الكبريتيك بنسبة 2.5 % من أجمالي المخلوط بالتدريج البطئ باستخدام القطارة مع التحريك مع مراعاة النظر إلى ميزان الحرارة بحيث يحافظ على درجة حرارة 15 مئوية ما أمكن وإذا ارتفعت نوقف إضافة الحمض و نحرّك حتى يبرد وهكذا. وفي حال حدوث خلل في التفاعل قد ترتفع درجة حرارة المخلوط بشكل كبير ومفاجئ وفي هذه الحالة نقوم بسكب المخلوط في وعاء كبير من الماء لإنهاء التفاعل.

ملاحظة : إذا كان تركيز الحمض عالي جداً وحصل خروج أبخرة و تناثر للحمض عند إضافته على المخلوط نعمل على تخفيف تركيزه بالماء وذلك بصب الحمض على الماء (وليس العكس) بنسبة 1 : 1 مع التحريك . (لذا نراعي إبعاد الوجه عن الوعاء عند إضافة الحمض ويفضل وضع غطاء زجاجي على الوجه حتى لا يتم تناثر الحمض في حال كان تركيزه عالياً) .

نلاحظ تصاعد أبخرة كثيفة داخل الواعاء عند إضافة حمض عالي التركيز

4- نلاحظ بدء تشكل حبيبات بيضاء داخل الوعاء بعد دقائق وهي تدل على بدء تشكل المادة ، كما في الشكل :

5- اترك المخلوط الناتج من (12 – 24 ساعة) حتى تترسب مادة بيضاء شبيه بالثلج وبذلك تتشكل مادة (بيروكسيد الأسيتون) .

6- نقوم بتصفية الراسب من الماء (ولا نحتاج إلى الماء الناتج عند الترشيح أو الغسيل) ثم نغسله بالماء البارد عن طريق وضع ورق الترشيح فوق إناء وسكب الراسب فوق ورق الترشيح حتى تتصفى ثم نسكب الماء البارد أكثر من مرة حتى يذهب أثر الحمض نهائياً من الماء الناتج عن الغسل (ونعرف ذلك بإحضار ورق دوار الشمس التي تستخدم لفحص الحموضة (PH) ووضعها تحت الماء النازل فإن تغير لونها فيكون لا يزال يوجد أثرللحمض فنستمر بالغسل ونكرر عملية الفحص حتى نتأكد من خلو المادة من الحمض ، ويمكن إضافة مادة قلوية (بيكربونات الصوديوم) في الغسلة الأخيرة كي تعادل الحمض وتنهيه .

في حالة الكميات الكبيرة يمكن استخدام أي قطعة قماش قطنية لغسل الراسب وذلك بوضع الراسب داخلها وربطها في الحنفية وفتح الماء على الراسب مع التحريك حتى نتخلص من الحموضة ونتأكد من عدم وجود حموضة بنفس الطريقة السابقة .

7- نقوم بتجفيف الراسب عن طريق نشره على ورقة ترشيح قبل أن يجف حتى يسهل التعامل معه وعندما يجف يكون جاهز للاستخدام.

✓ **ملاحظة** : عند نشر المادة يجب اتباع القواعد التالية : -
- نستخدم ملعقة خشب لنشر الثلج وتحريكة وهو لا يزال رطباً .
- إبعاد الوجه وأن لا يكون الصدر باتجاه المادة إنما يكون بشكل جانبي ..

وهكذا تكون المادة جاهزة للاستخدام بعد جفافها (أي قابلة للانفجار فيجب الحذر من تعريضها لأي محرّض . شعلة أو صدمة أو إضافة حمض عليها أو غير ذلك) .

✓ **ملاحظة** : يفضل عند استخدام المادة تعبئتها بأكياس بلاستيكية خشية تناثرها أو سقوطها على حواف مسننات الأوعية . والتأكد من عدم سقوط شئ من المادة على الأرض وإن سقط منها شئ نعمل على إزالته بمسحه بقماش مبلل بالماء .
- عند الخطوة السادسة وما بعدها نؤكد على أن يكون شخص واحد فقط هو الذي يقوم بالعمل .
- يفضل استخدام المادة مباشرة خلال يوم أو يومين .

✓ **ملاحظة** : - يمكن استخدام أوعية بلاستيكية في التحضير وذلك عند تصنيع كميات كبيرة . ويمكن استخدام مكيال كبير كالكوب أو السطل .

- ***نصائح عامة :-***

1. ارتدِ في أثناء التحضير رداء أبيض فضفاض (ومن المفضل استخدام نظارات لوقاية العينين خصوصاً عند إضافة الحمض على المخلوط أو الماء) وكذلك كمامات للأنف .
2. كن حذراً ولا تقرّب وجهك من الوعاء حيث يجري التفاعل .
3. لا تتذوق المواد الداخلة في التفاعل .
4. كن حذراً عند صعود روائح المواد الكيميائية ، ولا تستنشق بصورة عامة أية أبخرة كيماوية وإذا اضطررت لذلك في حال الإمكانات البسيطة فيكفي تحريك البخار الناتج باليد والاستنشاق بلطف عن بعد نسبياً .
5. إلبس قفازات أثناء الإعداد لأن ماء الأكسجين على سبيل المثال إذا لامس الجلد فإنه يصيبه بحرق طفيف يحوّل لون الجلد إلى أبيض ويحتاج إلى فترة من الزمن كي يختفي ... وهذا أثر جنائي .
6. إذا شعرت بأي دوار فاخرج واستنشق الهواء النقي واغسل وجهك بالماء .
7. يفضل شرب القهوة أثناء الإعداد في جو مغلق وخصوصاً إذا كنت تعد كميات كبيرة .
8. إذا شعرت بالتقيؤ فيفضل في هذه الحالة شرب الحليب البارد .
9. عند تحضير كميات كبيرة يجب أن لا يزيد حجم المخلوط عن 14 لتر في كل دفعة هذا طبعاً بعد إجراء تجارب على المادة الأولية باستخدام كميات بسيطة 100 مللتر مخلوط .
10. إذا حدث ولامسَت أية مادة كيماوية وجهك أو يدك أو ملابسك فعالجها فوراً بالماء البارد وبكميات كبيرة .

- ***حساب كمية الراسب :-***

- لتفادي تصنيع كمية أكبر أو أقل من المطلوب نقوم بعملية حساب بسيطة لتحديد الكمية اللازمة لاستخراج الراسب (المادة المتفجرة المطلوبة) .
- كل 100 مللتر من المخلوط أي (50 مللتر أسيتون + 50 مللتر ماء أكسجين) تعطي في وضعها المثالي 25 غرام من المادة المتفجرة (الثلج الأبيض) .
- أي : كل 100 مللتر مخلوط تعطي 25 غرام من الثلج الأبيض (مادة متفجرة) .

فلنفرض أننا نريد تحضير نصف كيلو (500 غرام) من المادة المتفجرة فما هو حجم المخلوط اللازم ؟

الحل : نقول 100 مللتر مخلوط تعطي 25 جرام و س تعطي 500 جرام .
س = 500 × 100 / 25 = 50000 / 25 = 2000 مللتر مخلوط
أي 1000 مللتر (واحد لتر) من الأستيون و 1000 مللتر (واحد لتر) من ماء الأكسجين .
وفي الوضع الاحتياطي نحسب أن كل 100 مللتر مخلوط تعطي 15 جرام راسب وذلك تفادي النقص فنقول :
100 مللتر مخلوط تعطي 15 غرام .
س تعطي 500 غرام إذاً س = 100 × 500 / 15 = 3333 مللتر تقريباً = 3.3 لتر مخلوط .
أي 1666 مللتر (1.6 لتر) أسيتون .
و 1666 مللتر (1.6 لتر) ماء أكسجين .

<u>**مثال آخر**</u> : ما هي الكمية المطلوبة من المادة الأولية لتصنيع 3 كغرام من الثلج الأبيض .
الحل : 100 مللتر مخلوط تعطي 15 غرام ثلج بيض .
س = 100 × 3000 /15 = 20000 مللتر مخلوط = 20 لتر
أي 10 لتر أسيتون و 10 لتر ماء أكسجين .
ولحساب كمية الحمض اللازمة نقوم بنفس الإجراءات علماً بأن كمية الحمض اللازمة هي 2.5 % من حجم المخلوط أي كل 100 مللتر تحتاج إلى 2.5 مللتر حمض .
مثال : أحسب كمية الحمض اللازمة لتحضير 20000 مللتر من المخلوط ؟
الحل : 100 مللتر مخلوط نحتاج 2.5 مللتر حمض كبريتيك H_2SO_4
20000 مللتر تحتاج إلى س
س = 20000 × 2.5 / 100 = 500 مللتر من الحمض .

والله ولي التوفيق وهو الهادي إلى سواء السبيل

======= انتهى بحمد الله =======

دائرة الاطلاق باستخدام هاتف محمول نوكيا 1280

يمكن إستخدام هذه الدائرة لإطلاق الصواعق. يمكن إستخدام أي شيء يجعل الهاتف يرن أو يصدر أصوات من سماعته لإطلاق المتفجرات (مكالمة هاتفية، جرس إنذار، إلى غير ذلك). كما فى الصورة، يقوم الهاتف باصدار أصوات ويضيء مصباح يمكن إستخدامه في الصاعق.

للتأكد من أن الدائرة سوف تقوم بلإطلاق، أستخدم هاتف نوكيا 1280 **فقط**.

الأدوات المطلوبة:

- كاوية لحام
- سلك لحام
- فتيل لحام
- معرية الأسلاك

- قواطع الأسلاك
- كماشات صغيرة
- مفكات صغيرة
- شريط لاصق

الأجزاء المطلوبة:

- لوحة اللحام
- سلك صلب
- هاتف نوكيا 1280
- لمبة حمراء (Led)
- لمبة خضراء (Led)
- لمبة صفراء (Led)
- دايود عدد 2
- 5 مقاومات 1 كيلو أوم، 25. واط
- وصلة كبس للبطارية
- ترانزستور (NPN)
- مفتاح تشغيل " قاطع " ($SPST$)
- بطارية 9 فولت

الأجزاء المقترحة:

- موصل مؤنث برأسين لتسهيل التوصيل بالصاعق (يمكن لحامه مباشرة للوحة اللحام)
- احرص على جلب المزيد من كل الأجزاء المطلوبة المذكورة أعلاه للاحتياط
- مثقاب و بنط

تعديل الهاتف:

يجب تفكيك الهاتف نوكيا 1280 وتعديله قبل إستخدامه في دائرة الإطلاق. اتبع هذه التعليمات للحام الأسلاك بالسماعة. سوف يتم إستخدام الطاقة الناتجة من السماعة لإطلاق الصاعق.

خطوة 1:

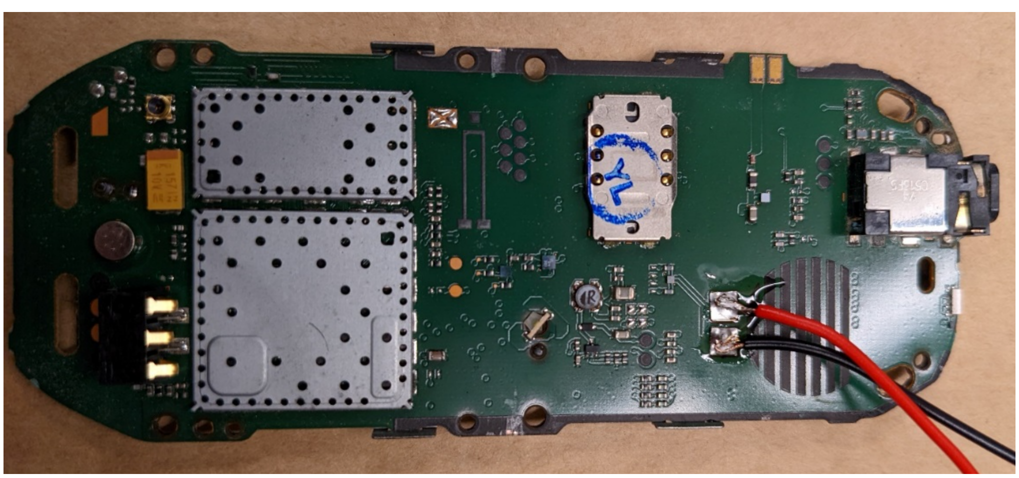
قم بتفكيك الهاتف. قم بإزالة الغطاء الخلفي والبطارية والغطاء الأمامي، حتى يبدو الهاتف كما بالصورة. سوف يجب عليك أن تعيد تركيبه مرة أخرى، لذلك استخدم الحذر كي لا تتلف الهاتف.

خطوة 2:

أخرج البراغي الصغيرة التي تربط لوحة الإلكترونيات إلى الغطاء الخلفي ، ثم انزع اللوحة من الهاتف. **الحذر!** كن حذراً جداً. إذا انكسرت لوحة الالكترونيات فلن يعمل الهاتف بعد الآن.

خطوة 3:

قم بلحام سلكين الى الاقسام المربعة الذهبية الكبيرة. هذه الأسلاك كل منها بطول 15 سم تقريبا، سيكون من الأسهل تقصيرها لاحقا اذا احتاج الأمر. يمكن استخدام طبقة واحدة من الشريط الكهربائي اللاصق لضمان تثبيت الأسلاك اذا احتاج الأمر.



__خطوة 4:__

قم بإزالة السماعة من الهاتف. بعد ازالة السماعة ، سيكون من السهل تجميع الهاتف مرة أخرى مع الأسلاك الجديدة التي تمر عبر العلبة البلاستيكية. كما أن الهاتف لن يصدر أية أصوات على الإطلاق، مما يجعله أقل قابلية للكشف عند زرع المتفجرات.

__خطوة 5:__

اثقب أو قص ثقوب في الغطائين الخلفيين لتمرير السلكين الجديدين من خلالهم. إجعل الثقوب كبيرة بما يكفي لسحب كلا السلكين عبرهم، ولكن صغيرة بما يكفي لتأمين وضع الأسلاك.

__خطوة 6:__

قم بتجميع الهاتف معا مرة أخرى حيث تعبر الأسلاك الجديدة عبر الثقوب المصنوعة في الاغطية. تأكد من وضع جميع البراغي حتى يتم تثبيت اللوحة الإلكترونية في مكانها بشكل آمن.

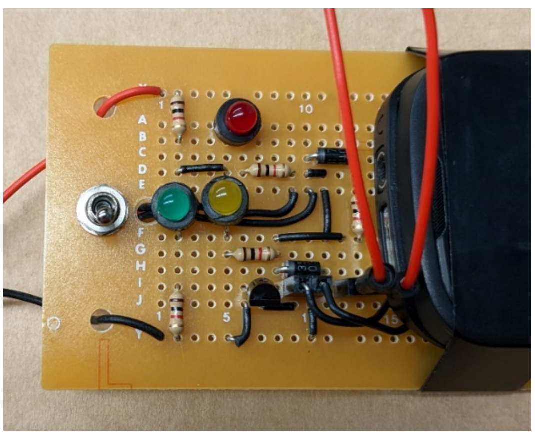
تركيب الدائرة:

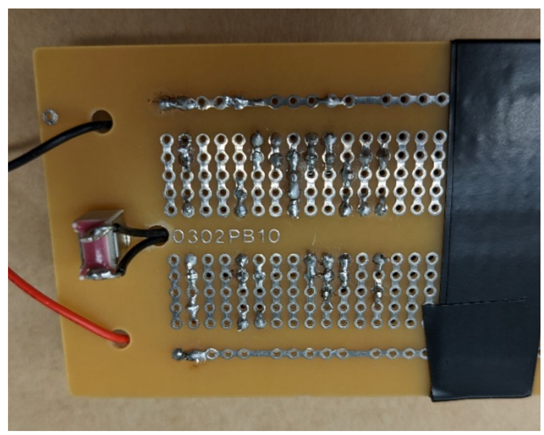
يوصى بالصبر في هذا الجزء، وقم ببناء الدائرة تماماً كما تظهر في الصور. انتبه جيداً إلى الأعمدة والصفوف. إذا كان أي جزء بشكل معكوس أو غير صحيح، فقد تفشل الدائرة في إطلاق الصاعق. من المهم إستخدام لوحة اللحام للحفاظ على وصلات جيدة.

تنبيه: لا تقم بتوصيل الصاعق حتى تكون مستعداً له ان ينفجر. سوف يقوم المفتاح بحمايتك أثناء توصيل الصاعق، وستضمن اضاءة الضوء الأحمر تشغيل المفجر أثناء البناء والاختبار.

التركيب:

- قم بترتيب المكونات تماماً كما هو موضح في الصور حتى يتم الحصول على نفس الوصلات. انتبه جيدا إلى الثقوب في الصفوف والأعمدة. إذا حدث خطأ في ترصيص المشروع، فلن يعمل.
- لتركيب المفتاح، اثقب ثقب بالحجم المناسب واستخدام الأجزاء المتوفرة لتثبيت المفتاح على لوحة اللحام.
- استخدم كاوية اللحام وقم باللحام لتشكل الوصلات على الناحية السفلية من لوحة اللحام. احرص على عدم تشكيل جسر لحام عبر الأعمدة.
- قم بقص الأطراف الزائدة من الأسفل لتنعيم الناحية السفلية من اللوحة.
- قم بتوصيل أسلاك السماعة برأس الموصل أو قم بلحامها الى اللوحة في مكان الموصل.

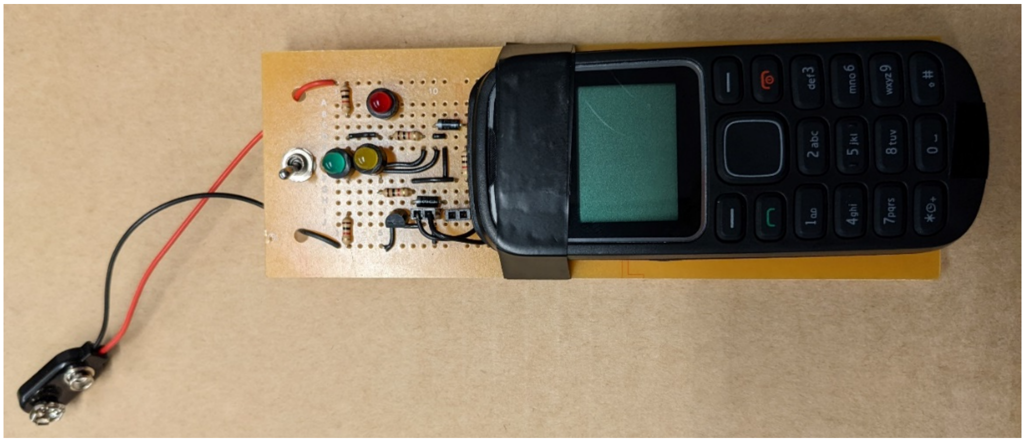




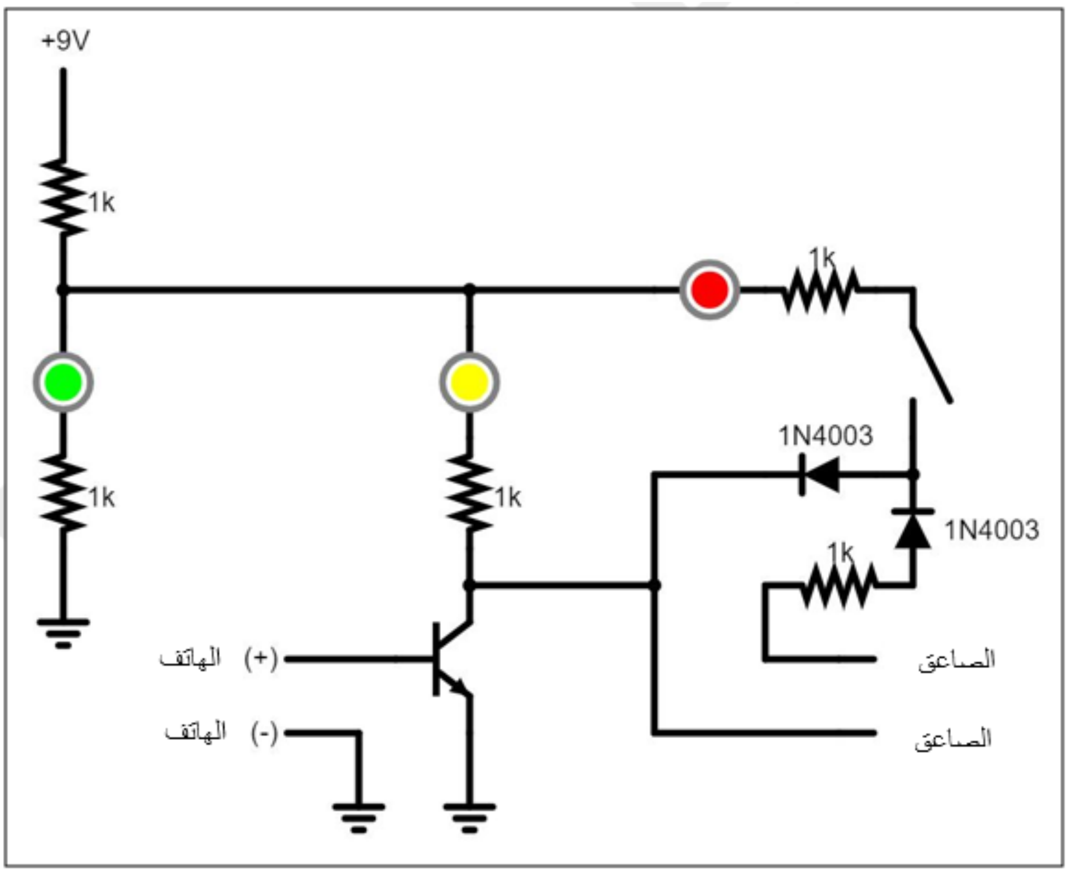
زوج الأسلاك الحمراء – الصاعق (قم باللحام الى لوحة اللحام أو استخدم الموصل ذو الرأس المزدوج اذا اردت)

زوج الأسلاك السوداء – السماعة (قم باللحام على لوحة اللحام أو استخدم الموصل ذو الرأس المزدوج اذا اردت)

الأسلاك اسفل اللمبة الخضراء و الصفراء – مفتاح " القاطع " $SPST$



مخطط الأسلاك:

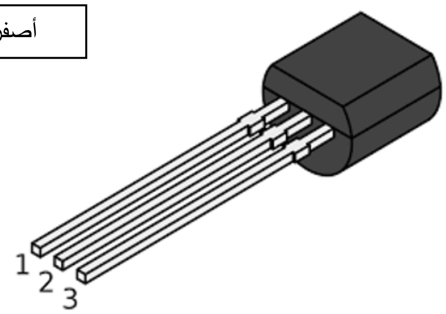


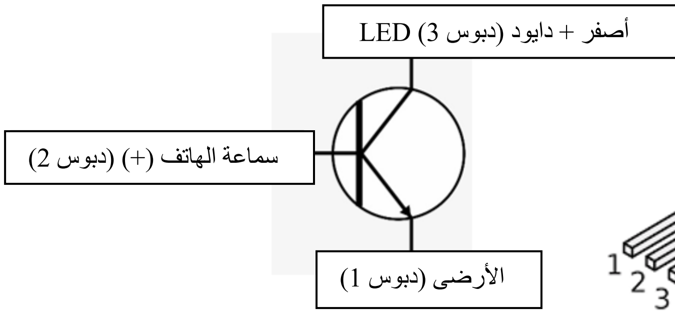
ملحوظة مهمة:

- اذا لم تعمل اي من اللمبات الحمراء أو الخضراء أو الصفراء، فربما يكونوا معكوسين.
- المفتاح مفتوح = أمان، المفتاح مغلق = انطلاق

مخطط الأسلاك للترانزستور *NPN*

قم بتوصيل الترانزستور بهذه الطريقة:





مخطط الأسلاك للدايود

التشغيل

- الضوء الأخضر يكون مضيء عند تركيب البطارية
- الضوء الأصفر يكون مضيء عند استقبال اشارة صوتية من الهاتف و لكن بدون توصيل طاقة للصاعق (أمان)
- الضوء الأحمر يكون مضيء عند استقبال اشارة صوتية من الهاتف و لكن الصاعق **سوف ينفجر** اذا تم التوصيل
- أضف شريحة *SIM* صالحة الى الهاتف حتى تخرج الهاتف من "النمط التجريبي" و قم بتفعيل المكالمات، الانذار و الرسائل النصية للإختبار، اي فعل يؤدي الى اصدار صوت من الهاتف سوف يؤدى الى انفجار المنظومة (جرس انذار، العاب، و ما الى ذلك)

تشغيل، سيطلق الصاعق
(الضوء الأحمر **منير**)

تشغيل، لكن أمان
(الضوء الأصفر **منير**)

الطاقة متصلة
(الضوء الأخضر **منير**)

مصدر مفتوح للجهاد

دليل عملي لأولئك الذين يكرهون الطواغيت ، يتضمن طرق تصنيع القنابل ، التدابير الأمنية ، وتكتيكات حرب العصابات ، والتدريب على الأسلحة وجميع الأنشطة الأخرى ذات الصلة بالجهاد.

- غير رسمي : كارثة بالنسبة للدول الإمبريالية القمعية : المصدر المفتوح للجهاد هو أسوأ كابوس لأميركا.

- نعطي الفرصة للمسلمين للتدرب في الداخل بدلا من المخاطرة والسفر للخارج : أنظر أمامك : المصدر المفتوح هو الآن في متناول اليد.